





42550
LITHOGÉOGNOSIE

O U

EXAMEN CHYMIQUE

D E S P I E R R E S

E T

DES TERRES EN GÉNÉRAL,

Et du Talc, de la Topaze & de la Stéatite
en particulier ,

AVEC UNE DISSERTATION SUR LE FEU
& sur la Lumière.

Par M. J. P O T T , Docteur en Médecine ;
Professeur en Chymie , & de l'Académie Royale
des Sciences de Berlin.

Ouvrages traduits de l'Allemand.



A P A R I S ,

Chez JEAN-THOMAS HERISSANT , rue
S. Jacques , à S. Paul , & à S. Hilaire.

M D C C . L I I I .

Avec Approbation & Privilège du Roi.

LITHOGRAPHIE

OU

EXAMEN CHYMIQUE

DES PIERRES

ET

DES TERRES EN GÉNÉRAL

Par M. L. POY, Docteur en Médecine,
Professeur en Chimie, &c. de l'École de Médecine
de Paris.

Avec une Dissertation sur le Test
des Pierres.

Par M. L. POY, Docteur en Médecine,
Professeur en Chimie, &c. de l'École de Médecine
de Paris.

Copyrighted by the Author



PARIS

chez Jean Thomas Hérissant, rue
St. Jacques, n. 2. Paul, & S. Hérissant.

—

M. D. C. C. L. I. I.

Donné par l'Académie de Médecine

PRÉFACE

DE L'AUTEUR

Pour la premiere Partie de cet Ouvrage.

LEs goûts des Sçavans sont partagés ; & souvent parmi eux les uns ne font que très-peu de cas de travaux que d'autres regardent comme très-nécessaires & très-avantageux. Cette diversité n'empêche pourtant pas que les Expériences , les Opérations & les nouvelles découvertes dans la Chymie ne méritent de nos jours l'approbation unanime de la plûpart des gens sensés , non-seulement parmi les Nations policées , mais encore parmi les Peuples les plus barbares , chez qui ces découvertes sont toujours reçues avec reconnaissance.

Sur ce principe, j'ose espérer que les nouvelles Expériences que je présente au Public, seront agréables à ceux qui versés dans la Chymie, cette Science si réelle, sçavent combien des recherches exactes sur la nature des corps, des Expériences vraies, des découvertes de rapports entièrement inconnus, & enfin des distributions convenables des productions de la nature, doivent être préférées à des idées chimériques, à des spéculations douteuses, & à des abstractions métaphysiques.

Le Lecteur trouvera ici deux Differtations que j'avois faites pour l'Académie Royale des Sciences de Berlin, mais qui par leur longueur n'ont pu trouver place dans les Mémoires de cette Compagnie. J'espere que cette longueur ne sera point une

raison pour rebuter les vrais Connoisseurs ; je me flatte même que plusieurs d'entre eux desireront de voir cette matiere traitée avec encore plus d'étendue. Il est constant qu'on ne peut point être trop long quand on ne fait que rapporter scrupuleusement des Expériences exactes, simples, & intéressantes : ainsi j'espere que quoique le nombre de ces Expériences soit assez considérable, leur nouveauté empêchera que personne ne les trouve fastidieuses, attendu qu'elles contribueront du moins à faire connoître de plus près la nature, les combinaisons, & les propriétés, & applaniront les routes pour parvenir à plusieurs vérités nouvelles.

Ceux qui ne cherchent que des connoissances solides, conviendront aisément avec moi que la méthode que je propose & la

division des corps que j'établis, sont beaucoup plus propres à faciliter les descriptions des Pierres, & celles des Montagnes de chaque pays, que celles qu'on a suivies jusqu'à présent. On s'amusoit à chercher & à dessiner les pétrifications & les curiosités naturelles les plus rares d'une Province, tandis qu'on négligeoit les choses les plus essentielles & les plus intéressantes, & l'on se flattoit après cela d'avoir donné au Public une *Litographie* exacte & complète. Si chaque Prince dans ses Etats faisoit faire une Histoire naturelle bien exacte & bien détaillée, qui renfermât la description des différentes espèces de Terres & de Pierres qu'on se trouveroit dans chaque Province, & faisoit tenter des Expériences pour trouver les usages auxquels on pourroit les appli-

quer, quel avantage n'en résulteroit pas pour les Manufactures & pour les Arts? On trouveroit souvent par-là que l'abondance d'une Province seroit en état de compenser la disette d'une autre.

Je travaille encore actuellement à l'examen de quelques espèces de Terres & de Pierres particulières, en suivant toujours la méthode que je donne dans cet Ouvrage, & je me propose de faire part au Public de mes découvertes.

Quant à ma Dissertation *sur le Feu & sur la Lumière*, je crois devoir avertir qu'en suivant l'ordre des tems, j'aurois dû la placer avant toutes les autres; & quoique je sentisse bien qu'elle avoit besoin d'être retouchée, j'ai été forcé à la joindre ici pour confondre la mauvaise foi d'une personne qui, non contente de

viiij PRÉFACE DE L'AUTEUR.

m'en avoir surpris une copie, & encore voulu la faire passer pour son propre Ouvrage. Malgré cela j'ai lieu de croire que l'on trouvera de l'ordre & de la liaison dans ce Traité, & qu'il pourra fournir des idées & des vûes sur une matiere aussi importante; & même on verra que c'est dans le principe du feu mis en action, ou dans le *phlogistique subtil*, qu'il faut chercher l'explication des phénomènes de l'Électricité.

Je souhaite que mon travail & mes observations puissent contribuer en quelque chose à la gloire du Créateur de toute la Nature, & servent à faire connaître de plus en plus sa sagesse & ses bontés.



ESSAI



ESSAI

PIROTECHNIQUE

SUR

LA LITHOGEOGNOSIE ,

OU ,

EXAMEN CHYMIQUE

*Des Pierres & des Terres ordinaires , fondé sur
les changemens qu'elles éprouvent dans le feu ,
& sur les propriétés qu'elles y acquierent , soit
par elles-mêmes , soit par différens mélanges.*



'EST assez le défaut de l'esprit humain de s'occuper beaucoup des choses qui viennent des Pays éloignés , & de regarder comme peu dignes d'un examen exact , celles qui se présentent journellement à nos

A

2 EXAMEN CHYMIQUE

yeux , & que nous foulons aux pieds ; ce qui fait que nous ne les connoissons guères , & que nous sommes , selon le proverbe : *Hospites in patria* , des étrangers dans notre patrie. Nous estimons toujours beaucoup plus les choses qui paroissent magnifiques & qui sont rares , que celles qui sont communes , connues , & qui ont peu d'apparence ; quoique cependant ces dernières soient réellement bien plus intéressantes que les premières , & qu'elles n'aient d'autre défaut que d'être revêtues d'un extérieur peu séduisant.

Occasion
de ces recherches.

L'examen de la véritable Porcelaine que j'ai entrepris il y a quelques années , & que j'ai si heureusement achevé , m'a appris à abandonner ce préjugé , puisque dans tous mes travaux sur cette matière , je n'ai pu tourner mes recherches que du côté des fossiles de vil prix , ou qui se trouvent par-tout en abondance. Les matières qui entrent dans la composition de la Porcelaine , ne pou-

DES PIERRES, &c.

voient être que les Terres & les Pierres les plus communes : c'est en travaillant sur cette idée, que j'ai trouvé plusieurs fois, contre mon attente, que certains mélanges de ces Terres & de ces Pierres, sans la moindre addition des Sels & des Verres, devenoient non-seulement fusibles dans un feu violent, mais aussi sensiblement transparens. J'ai répété plusieurs fois ces expériences, & voilà ce qui m'a fourni l'occasion & la matière du travail dont je vais rendre compte.

Ainsi mes recherches présentes Leurs objets particuliers ont pour objet les Terres & les Pierres, dont je ne fais pas de substances réellement différentes, parce que les Pierres ne sont autre chose, que des Terres étroitement unies par un *gluten* ou par l'action du feu, & que les Terres mises en fusion actuelle, deviennent Pierres comme les Pierres réduites en poudre deviennent Terres.

Dans cet examen des Terres, je me suis servi principalement du feu, comme de la véritable pierre de tou-

4 EXAMEN CHYMIQUE
che. J'ai employé pour l'ordinaire ,
tant que les circonstances me l'ont
permis , un des plus violens feux
qu'il m'ait été possible de faire. Ce
feroit travailler inutilement que de
vouloir employer un feu comme
celui de nos cuisines , puisque le feu
de fusion ordinaire qui suffit pour
les Métaux , est insuffisant dans le
cas dont il s'agit. C'est dans ces
expériences qu'on peut voir , que
le feu est le meilleur de tous les
analystes. Les menstrues ordinaires
de la Chymie ont peu de prise
sur ces corps , ou les altèrent en
partie ; je ne les ai pourtant pas en-
tierement négligés lorsque j'ai trou-
vé occasion de les employer. Je ne
connois personne qui ait suivi la
même route , que le fameux Mé-
tallurgiste M. Henckel & ses Disci-
ples. M. Neumann a fait quelques
essais avec les menstrues ; mais il
a négligé le feu violent , qui est ce-
pendant dans ce cas le plus grand
agent qu'on puisse mettre en œu-
vre.

Anciennes Il ne m'a pas été possible de con-

servir l'ordre usité jusqu'à présent ^{divisions des} dans la division des Terres & des ^{Terres & des} Pierres. Il est défectueux en ce qu'il ne considère que leur surface, & leurs qualités extérieures & moins essentielles. C'est ainsi que les Anciens divisent les Terres, *in Terras Medicas, & Artificum*, en Terres Blanches, & Terres Colorées; les Pierres, en Pierres Communes, & Pierres Précieuses, &c.

La division des Terres de M. ^{Erreur de} Stahl en *Vitrifiables & Alcalines*, ^{quelques Auteurs.} est trop générale, puisque toutes les Terres Alcalines ou Calcaires sont aussi Vitrifiables, quoiqu'elles le soient plus difficilement. M. Bromel, le célèbre M. Linnæus & ses Sectateurs, ajoutent à ces deux classes celle des Terres, qu'ils nomment *Terræ Apyræ*; mais cette division n'est pas plus exacte que celle de M. Stahl, car presque toutes les Terres blanches non métalliques, aussi-bien que les Terres Calcaires, Gypseuses, Argileuses & Vitrifiables, sont *Apyres*, c'est-à-dire, ne se laissent point mettre en fusion

6 EXAMEN CHYMIQUE

par elles-mêmes, pas même dans un feu des plus violens. Le même M. Linnæus n'est pas fondé, quand il range dans la classe des Minéraux Salins & spécifiquement parmi les Minéraux Nitreux, les Pierres suivantes ; (& cela seulement à cause de leur forme extérieure) sçavoir le Cristal, la Topase, le Rubis, l'Amethyste, l'Emeraude, le Beril, le Diamant, le Spath, la Selenite, le *Lapis Suillus* ; ni lorsqu'il met au rang des Terres Calcaires le Gyps & l'Albâtre, sans faire attention à la grande différence qui se trouve entre la Chaux & le Plâtre, dont la première se dissout dans l'eau forte, & le dernier ne s'y dissout pas. M. Linnæus nomme encore l'Ardoise sans distinction une Pierre Calcaire ; il donne aussi l'Alun de Plume pour une espèce de sel Alumineux : il prend le Crayon bleu (*wasserbley*) pour une espèce de Zinc ; la Marne pour une Terre Argileuse ; le Crayon rouge, le Tripoli, le *Medulla saxi*, le *Lac Lunæ* pour des espèces de Marne, &c.

Jusqu'à présent je n'ai trouvé que quatre especes de Terres primitives, différant réellement entre elles par leurs qualités intérieures, & auxquelles la plus grande partie des Terres peuvent se rapporter, étant toutes composées de divers mélanges de ces quatre primitives dont elles ne sont que des especes très-peu différentes, soit par les divers mélanges dont je viens de parler, soit par les variétés que peuvent porter dans quelquesunes les vapeurs métalliques, minerales & sulphureuses. Mes quatre especes générales sont :

(1°. La Terre *Alcaline* ou *Calcaire*.

2°. La Terre *Gypseuse*.

3°. La Terre *Argileuse*.

4°. La Terre *Vitrifiable*, plus proprement dite (*Vitrescibilis strictius sumta*).

A la rigueur, toutes les Terres sont Vitrifiables & se laissent changer en un corps transparent : ce qui démontre la possibilité de la *Clarification* totale du globe opaque

8 EXAMEN CHYMIQUE.

de notre Terre. Mais les trois premières especes demandent une plus grande addition de sels , ou d'autres matieres , pour être vitrifiées , que la terre que j'appelle spécialement *Vitrifiable*.

Si ces Terres sont entièrement simples,

Je ne donne pas cependant ces Terres pour des substances si simples , qu'elles ne puissent jamais être réduites à une simplicité plus grande. Je suis persuadé au contraire , qu'elles sont déjà mêlées , & qu'avec le tems on pourra parvenir à les réduire à plus de simplicité. Quoi qu'il en soit , les différences spécifiques de ces quatre Terres primitives sont aisées à déterminer.

Différence générale de ces Terres,

La première de ces Terres , c'est-à-dire , *la Terre Alcaline* ou *Calcaire* est la seule qui se laisse réduire en Chaux , & les menstrues acides la dissolvent avec effervescence.

La seconde , ou la *Terre Gypseuse* se change au feu en Plâtre , ou en une espece de Chaux , qui ne se dissout dans aucun acide , & qui résiste plus long-tems à la vitrification que les autres terres.

La troisiéme, ou la Terre *Argileuse*, est la seule qu'on puisse travailler à la roue à cause de sa viscosité & de sa ductilité; elle devient dure au feu, elle s'y consolide, s'y lie, & y prend corps: elle ne se dissout point dans les acides.

La quatriéme, ou la Terre *Vitrifiable*, se change très-facilement & très-promptement en verre; elle se dispose volontiers à la transparence dans le feu; elle donne facilement du feu, étant frappée avec l'acier; dans les calcinations elle est moins altérée que les autres terres; elle ne se dissout point dans les acides.

Ces quatre especes générales étant suffisamment examinées, les Terres & les Pierres composées peuvent être rangées avec plus de facilité & plus d'ordre, & on peut découvrir plus aisément quels sont leurs principes composans.

Pour proceder convenablement à l'examen de ces quatre especes primitives & générales, & démontrer les propriétés de chacune, je crois ne pouvoir suivre une route

La meilleure
méthode de
les traiter.

10 EXAMEN CHYMIQUE

plus abrégée & plus commode, que celle que la Pyrotechnie me fournait. Je les soumettrai donc aux quatre épreuves suivantes.

I. EPREUVE. J'exposerai chacune de ces Terres à l'action du feu appliqué à la Terre seule, & poussé aux différens degrés auxquels on peut l'élever.

II. - - - - - Je l'exposerai au même feu, mais en la mêlant, 1°. avec toutes sortes de Sels fusibles.

III. - - - - - 2°. avec toutes sortes de Verres.

IV. - - - - - 3°. Avec les trois autres especes générales de Terres & avec d'autres Composés.

Je ne me flatte pas d'avoir entièrement épuisé cette matière ; mais je compte avoir un peu frayé la route à d'autres Physiciens studieux qui seront encouragés par mon exemple à cultiver davantage ce vaste champ, à en tirer toute l'utilité possible, à corriger ce qui se trouvera de défectueux dans mon travail, & enfin à en faire des applications plus exactes, sur-tout à

DES PIERRES, &c. II
examiner les métallisations des Terres & des Pierres, soit par des mélanges particuliers, soit par une vitrification convenable, soit par un feu plus long & plus violent, soit enfin par l'application intérieure d'une substance inflammable & concentrée. De plus, cet examen peut non-seulement servir de modele pour la façon de traiter des Terres inconnues, mais aussi de pierre de touche, pour connoître dans laquelle de ces quatre classes elles doivent être rangées.

CHAPITRE I.

Des Terres & des Pierres Alcalines.

LA premiere espece que je me suis proposé de traiter, est la ^{Caractère de la Terre Alcaline.} Terre *Alcaline* ou *Calcaire*. Les propriétés qui établissent son caractère spécifique, sont celles-ci : Elle est soluble par tous les acides qui l'attaquent avec effervescence de même que les Sels Alcalis ; elle est préci-

12 EXAMEN CHYMIQUE

pitée par les Sels Alcalis ; elle se réduit en Chaux par un feu violent , & alors elle se dissout plus facilement dans les acides. Cette espece de Terre Alcaline est répandue abondamment dans la terre : c'est elle qui , à parler exactement , est l'alcali naturel (& non pas le sel alcali végétal) : elle attire l'eau répandue dans l'air , & l'acide tant universel que particulier , renfermé par-tout dans la terre ; elle s'en saoule ; elle devient un sel moyen , qui ensuite dans tous les regnes de la nature , & dans toutes leurs productions , opere abondamment des résolutions , des condensations , des combinaisons , & des subtilisations : *effectus exerit resolutorios , condensatorios , combinatorios , subtilisatorios*. Dans ce sel moyen l'acide est adouci , sa substance destructive est temperée & rendue propre à subir une infinité d'autres mélanges , & à fournir de nouvelles productions.

Ses différentes especes.

Le Créateur , par sa grande sagesse , a répandu dans toute la terre une matiere si nécessaire. Elle se

trouve presque par-tout en abondance, non-seulement pour l'utilité de l'homme, mais aussi pour le bien de toutes les créatures. Cette abondance est sensible par la grande quantité de Pierres à Chaux & des autres especes de Terres & de Pierres Alcalines qu'on trouve presque par-tout : telles que sont, la Craye, le Marbre, le Spath, la Marne, la Pierre Judaïque, la Belemnite, la Pierre à Ciment, la Terre d'Angleterre, la Terre d'Alun, le Corail, les Cendres lessivées, la Pierre d'Eponge, les Os calcinés, les Coquilles d'œufs, les Limaçons, les Huîtres & les autres coquillages : cette Terre se rencontre aussi dans une partie des Ardoises, dans la Terre à Potier, & dans celle dont on se sert pour la Porcelaine vulgaire ou Faïence grossiere, dans le Bol d'Arménie, dans le Limon; dans l'Osteocolle & dans une infinité d'autres corps, qui sont principalement composés de cette Terre, & qui ne different entre eux que par des accidens, (*quoad accidentia*).

Cette Terre Calcaire étant dissou-

14 EXAMEN CHYMIQUE

te, sort du regne Mineral & passe immédiatement dans le regne Végétal & dans le regne Animal, où elle entre dans divers mélanges, comme il paroît dans la Cendre, dans la Corne de Cerf calcinée, dans les Os calcinés, &c. C'est cette Terre qui étant liée par un *gluten* particulier, constitue dans les Animaux leur base, (*fulcrum*) leur squelette, ou leurs os. Cette Terre conserve son caractère essentiel, même après que le *gluten* en a été chassé par le feu. La même chose s'observe aussi dans le regne Minéral, où le *gluten* accidentel cause dans les Minéraux la différence de leur dureté : c'est ainsi que la Craye est sensiblement différente du Marbre, quoique leur terre soit la même ; que la Pierre à Chaux & le Spath sont différens de la Marne, &c. La Pierre à Chaux ne se dissout pas si promptement & en aussi grande quantité dans les menstrues acides, que la Chaux vive ; le *gluten* qui se trouvoit dans la Pierre, & qui en

a été chassé par le feu, employé à la préparation de la Chaux, est la seule cause de cette différence. C'est encore ce *gluten* qui empêche l'action de l'eau-forte sur l'Yvoire, & même sur l'Yvoire calciné. La Corne de Cerf calcinée & la Chaux sont beaucoup plus rebelles & plus difficiles à fondre, dans quelques circonstances, que la Craye & le Marbre: on a aussi plus de peine à les rendre transparentes. Je remarquerai en passant quelques-unes de ces différences, quand l'occasion s'en présentera.

On doit exclure de cette classe toutes les Pierres & les Terres suivantes, puisqu'elles ne font point d'effervescence avec l'eau-forte; sçavoir, l'Albâtre, le Gyps & la Pierre à Plâtre; la Pierre Spéculaire, le Sable, le Gaillou, la Pierre à fusil, le Cristal, le Quartz, le Spath fusible, les Pierres-Précieuses, l'Argile blanche, la Craye d'Espagne calcinée ou non calcinée, le Bol rouge, la Terre Sigillée rouge de Lemnos, le Bol blanc, les Terres

16 EXAMEN CHYMIQUE

Sigillées blanches, la Pierre Cornée *, le Sable des Fondeurs. ** (*Form-Sand*), le Laclunæ, le Nihil album, le Tripoli, le Talc, l'Amiante, l'Asbeste, la Pierre Nephritique ou le Jade, la Serpentine, la Pierre Ponce, l'Ochre, la Calamine d'Aix-la-Chapelle, la Mine d'Alun, & même une partie des Ardoises.

Je n'ai pas besoin pour mon dessein, de parcourir toutes les Terres Alcalines, & de traiter chacune de ces Terres en particulier, il me suffira d'en choisir une : je puis par ses propriétés juger de celles des autres, à quelques petites circonstances près; puisque j'ai été assez convaincu par des essais tant de fois répétés sur presque toutes ces Terres, de la réalité de leur analogie. Il n'est pas nécessaire que je fasse observer que tous ces corps ne doivent être

* La Pierre Cornée de M. Pott *Hornstein* est une espèce de Pierre à Fusil. *Eclaircissement donné par l'Auteur.*

** Ou sable à mouler, ou à faire des moules. *Sand* allem. sable *Form* moule.

employés pour ces expériences , qu'après qu'ils seront exactement purifiés ; ce qui peut être effectué , par exemple , dans la Chaux , la Craye & la Marne , en lavant ces matieres proprement & avec grand soin , afin d'en séparer tout le Sable qui s'y trouve mêlé.

Ce sera la Craye que nous choisirons présentement parmi les Terres Alcalines , pour nous servir de modele , & pour être le principal objet de nos travaux ; elle ne contient pas tant de phlogistique que la Pierre à Chaux ; ce qu'on peut voir dans la calcination de cette Pierre, par la vapeur sulphureuse qui s'en élève , & par la différence des vapeurs & de l'effervescence , quand on dissout séparément chacun de ces deux corps dans l'Acide Nitreux. La matiere lumineuse qui se rencontre dans le phosphore de *Balduinus* , mérite d'être considérée à propos de cette différence.

De la Craye
en particulier.

Cependant la Craye contient assez de ce phlogistique , pour devenir par la calcination dans un feu violent

18 EXAMEN CHYMIQUE

une espece de Chaux Vive, dans la décoction de laquelle le Souphre se laisse un peu dissoudre.

Ses propriétés par rapport au feu.

La Craye toute seule ne peut pas être mise en fusion dans un feu, quoique très-violent; de-là vient qu'un morceau de Craye creux, peut servir de Creuset en cas de besoin en plusieurs occasions; quelques uns la font imbiber d'huile avant de s'en servir à cet usage.

Avec des Sels fusibles.

Je passe aux propriétés de la Craye traitée avec les Sels fusibles & fixes. Premièrement avec le Sel Alkali pur. Six parties de Craye, & même trois parties de Craye & une partie d'Alkali, n'éprouvent point de changement sensible, on n'obtient jamais de ce mélange par le feu, qu'une chaux friable & spongieuse. Deux parties de Craye avec une partie de Sel Alkali s'unissent déjà fortement par le feu, & forment un corps non transparent; si on prend parties égales de ces deux matieres, on aura par l'action d'un feu violent un corps transparent & jaunâtre comme la Chry-

folithe ; mais je pense que la substance du creuset pourroit bien y contribuer en quelque chose. Une partie de Craye avec deux parties de Sel Alkali, produit un verre passablement dur & jaune, tirant sur le verd. Enfin une partie de Craye étant mêlée avec trois parties d'Alkali, toute la matiere a passé à travers le creuset, cependant sans l'endommager. Deux parties de Craye avec une partie de Sel Alkali caustique ne sont pas parvenues à la fusion ; ainsi le Sel Alkali caustique, n'a, à cet égard, rien de particulier. Une partie de Corne de Cerf calcinée avec deux parties d'Alkali, a donné une scorie alcaline non transparente ; & une partie de Chaux lavée avec deux parties d'Alkali s'est fondue, & a formé une masse opaque grise tirant sur le blanc : mais une partie d'Osteocolle avec deux parties d'Alkali est entrée en belle fonte, & a donné une masse presque couleur de lait ou d'opale, couverte d'une couche de fiel de verre. Il faut par conséquent que

20 EXAMEN CHYMIQUE
dans l'Osteocolle il y ait deux especes
de terre.

La Craye mêlée avec deux, même trois & quatre parties de Salpêtre, n'a jamais voulu entrer en fusion, quoiqu'il y ait bien, pour le moins, deux parties d'Alcali dans quatre parties de Salpêtre. Il faut que l'esprit acide, chassé par le feu ait tellement alteré & corrompu la Craye, qu'elle en soit devenue plus incapable encore d'être fondue & vitrifiée. Le Salpêtre fixé par l'Arfenic & mêlé avec de la Craye en différentes proportions, n'a jamais donné une masse transparente, mais toujours une masse verdâtre, opaque.

La Craye mêlée avec deux parties de Sel Commun ne s'est jamais fondue; mais avec deux parties de Sel Admirable, elle s'est convertie en un verre compacte jaune, tirant sur le noir.

La Craye mêlée avec parties égales de Fiel de Verre, n'a pas voulu se fondre; mais elle s'est fondue assez bien avec deux parties de

Fiel de Verre, & a donné un verre verdâtre, dont la surface supérieure paroissoit de couleur de pourpre. Il faut avoir soin, de ne pas trop remplir le creuset de cette matiere, autrement elle s'enfuira. Enfin la Craye mêlée avec trois parties de Fiel de Verre a jetté une écume fort considérable pendant long-tems : mais à la fin toute la matiere a pénétré à travers le creuset, sans l'avoir endommagé, tellement qu'il est resté entierement vuide.

Une partie de Craye étant mêlée avec deux parties de Sel Ammoniac Fixe, toute la matiere a passé à travers le creuset ; mais après avoir mis au feu la même proportion de ces matieres, dans un creuset double, ce mélange a donné une masse de verre, compacte, de couleur verte tirant sur le jaune, & il s'est formé au-dessus une scorie brune.

Deux parties de Craye avec une partie de Borax, ont fait un beau verre compacte, de couleur verte. La Craye avec poids égal de Borax

22 EXAMEN CHYMIQUE

a donné un verre jaunâtre ; & avec deux parties de Borax , le verre s'est trouvé d'un jaune plus foncé , & a percé le creuset. On voit aussi par ce phénomène qu'il se trouve dans la Craye un peu de matière colorante , n'étant pas possible que la couleur de ce verre soit due aux Borax. Au contraire le Sel fusible Microcosmique * , qui en plusieurs circonstances l'emporte sur le Borax , ne peut pas forcer la Craye à entrer en fusion ; car deux parties de Craye mêlées avec une partie de ce Sel n'ont fait autre chose qu'attacher au fond du creuset un peu de matière vitreuse verdâtre , que j'attribue plutôt à la substance dont le creuset est formé , qu'à autre chose. La Craye & le Sel fusible Microcosmique employés à poids égal ne font point entrés en fusion. La Craye avec deux parties de ce Sel a donné une matière qui n'étoit que très-peu liée. Enfin la Craye mêlée avec trois par-

* Ou de l'urine.

ties du même Sel, n'a produit qu'une masse blanchâtre, poreuse & non transparente.

Examinons présentement les phénomènes que la Craye présente, Avec les Verres. étant mêlée avec des Verres. Il est assez connu, que dans les Verreries on a coutume d'employer un peu de Craye pour faire les verres appellés en allemand *Kreidenglässer* * : mais sur quarante livres de Sel Alkali & soixante livres de Sable, on ne prend que cinq livres de Craye. Probablement on n'y en peut pas employer davantage sans une diminution sensible de transparence. M. de Réaumur a publié depuis peu, que quelques especes de Verre cimentées avec de la Chaux, ou même avec du Plâtre, du Sable, &c. exposées au feu d'un fourneau de Poterie, produisoient une matiere couleur de lait, beaucoup plus dure que ces verres, & devenoient une *quasi-porcelaine* ; mais on ne retire

* Verres de craye.

24 EXAMEN CHYMIQUE

pas un grand avantage de cette méthode. De mon côté j'ai mêlé deux parties de Craye avec sept parties de Verre Blanc , & il ne m'a pas été possible de mettre ce mélange en fusion ; j'ai seulement trouvé les matieres un peu liées ; & il est remarquable , que toute la masse paroissoit de couleur d'Amethyste , ce qui peut être attribué à la Manganese qui s'est trouvée dans le Verre. Trois parties de Craye mêlées avec deux parties de Verre , donnent une matiere trop cassante & point assez liée. La Craye & le Verre mêlés à parties égales donnent une matiere un peu plus coulante , mais cependant encore trop sabuleuse & blanchâtre , à la surface supérieure de laquelle on peut appercevoir une nuance de couleur d'Amethyste. Deux parties de Craye & trois parties de Verre se sont passablement bien fondues ensemble ; la matiere avoit encore une couleur de lait , & il y avoit au fond du creuset un peu d'une matiere de couleur d'Amethyste. Mais une partie de Craye
mêlée

DES PIERRES, &c. 25
mêlée avec trois parties de Verre ,
a donné une masse de verre très bel-
le , laquelle frappée contre l'Acier
donne du feu ; sa couleur n'étoit
que très-peu laiteuse , & pouvoit
même être détruite par un feu con-
tinué plus long-tems. Enfin quatre
parties de Crystal * mêlées avec
une partie de Craye , ont donné
un verre verdâtre , qui frappé con-
tre l'Acier a donné aussi un peu de
feu.

Après ces expériences , j'ai fait Avec le Verre
quelques essais sur le Verre de re de Plomb.
Plomb ; j'en ai employé une partie
avec deux parties de Craye : ensuite
deux parties de Verre de Plomb
avec une partie de Craye ; & enfin
j'ai pris parties égales de ces deux
matieres. Il s'est présenté ici un
phénomène auquel je ne m'atten-
dois pas : de ces trois mélanges au-
cun n'est entré en fusion ; & au lieu
de cela, j'ai trouvé par-tout une cen-
dre légère verte , & le Plomb a été

* Artificiel ; de verre connu sous le nom
de Crystal.

26 EXAMEN CHYMIQUE

réduit. Les grains de Plomb élevés par l'action du feu , étoient dispersés dans toute la masse. Je ne m'attendois à rien moins qu'à avoir la réduction du Plomb opérée par la Craye. L'hypothèse ordinaire de la réduction des corps métalliques vitrifiés opérée par le seul phlogistique , paroissoit presque en souffrir ; mais je savois que le Plomb n'avoit besoin que de très-peu de phlogistique pour sa réduction, & j'avois vu dans l'expérience avec le Borax, que la Craye contenoit de la matiere colorante, quoique en très-petite quantité : sans ces considérations, ceux qui soutiennent que la vitrification se fait par l'acide du feu , ne manqueroient pas de tirer avantage de ce phénomène. Il m'est arrivé il y a déjà long-tems, qu'ayant mis au feu une partie de scories de Cuivre Rouge de Neustadt sur la Dosse, avec deux parties de Chaux vive, ce mélange n'entra point en fusion. Je trouvai par-tout même dans les scories les plus élevée & les plus spongieuses, une quan

tité assez considérable de grains de Plomb réduits, ce qui arrive par la raison que je viens de rapporter : & l'on pourroit sans doute tirer encore quelque parti de cette expérience. D'ailleurs, je n'étois pas surpris de ce que les grains de Plomb étoient élevés si haut par le feu, puisque j'ai déjà observé plusieurs fois qu'après des fontes fortes, l'Or même se trouvoit en grande quantité à la partie supérieure de la fonte, ayant nâgé par conséquent au-dessus d'autres corps beaucoup moins pesans que lui avec lesquels il avoit été fondu. Les Chymistes Mécaniciens seront peut-être bien embarrassés pour sçavoir la raison de ce phénomène ; mais celui qui considère la direction de l'action du feu qui tend à s'élever, & qui compare la fluidité de l'Or qui arrive plutôt & qui dure plus long-tems à un degré de feu donné, que celle des autres matieres avec lesquelles il étoit en fusion, ou (ce qui est l'inverse) le refroidissement du reste de la fonte, le feu cessant, beaucoup

28 EXAMEN CHYMIQUE

plus prompt que celui de l'Or qui reste en fusion long-tems après que ces autres matieres sont figées , celui-là , dis-je , en trouvera facilement la véritable raison : d'ailleurs , chacun peut facilement juger par cette expérience sur le Plomb , dont nous venons de parler , de ce qu'il faut penser du sentiment de quelques Chymistes , qui conseillent de se servir d'un Creuset de Craye , pour tenir long - tems en fonte le Verre de Plomb , puisque par ce moyen ce Verre sera bien-tôt réduit.

Avec la
Chaux de
Plomb.

Après ce phénomène , j'ai jugé à propos de faire quelques expériences avec une Chaux de Plomb , qui est le Minium. J'ai pris deux parties de Craye & une partie de Minium , ce qui a donné un Verre d'une couleur verdâtre , qui étant frappé contre l'Acier a fait feu ; & le Plomb a été presque tout réduit. Il en étoit de même en prenant parties égales de ces deux matieres , excepté qu'une partie de ce mélange a passé à travers le creuset , le Plomb étoit aussi réduit pour sa

plus grande partie. Deux parties de Minium avec une partie de Craye, ont donné un Verre d'une belle couleur verte, le Plomb s'est trouvé pareillement réduit, & tout ceci s'est fait à un feu assez modéré. Le Minium tout seul fondu par l'action d'un feu violent dans un creuset luté, donne aussi un peu de Plomb réduit, & une masse de verre jaune, belle & assez compacte; mais le Plomb qu'on réduit par cet opération est en bien petite quantité, en comparaison de celui qu'on a dans l'expérience précédente. Deux parties de Chaux vive avec une partie de Minium, ne produisent qu'une masse terreuse brune, tirant sur le jaune & très-peu unie.

Enfin j'ai aussi mêlé une partie de Craye avec deux parties de Ver- Avec l'Antimoine.
 re d'Antimoine, & après avoir traité ce mélange à un feu convenable, j'ai trouvé une bonne quantité de mon Verre réduit en Régule qui s'étoit attaché à la partie supérieure du creuset, & avoit déjà commencé à s'élever en partie en

30 EXAMEN CHYMIQUE
fleurs *striées* déliées comme des
cheveux.

Avec des Terres Vitri-
fiables, Je passe présentement aux Phé-
nomènes que la Craye présente étant
mêlée avec d'autres especes de Ter-
res: Je commencerai par les Ter-
res & les Pierres Vitrifiables, tel-
les que sont le Sable blanc, les
Cailloux, les Pierres à Fusil, le
Cristal de Roche, le Quartz. Je les
ai examinées toutes en les mêlant
à différentes proportions, à diverses
Terres Alcalines, mais je n'ai pro-
duit en elles aucun changement re-
marquable; elles sont restées inal-
térables & friables, & ne sont point
entrées en fusion. Par exemple, avec
parties égales de Craye, de Sable
& de Cailloux, ou de Pierres à
Fusil, je n'ai rien obtenu; de mê-
me qu'avec deux parties ou trois
de Craye. J'ai mêlé quatre par-
ties de Marbre avec trois par-
ties de Cailloux, comme aussi deux
parties de Marbre avec une partie
de Crystal de Roche: de plus j'ai
mêlé six parties de Spath Alcalin,
(c'est-à-dire, de celui qui fait effe-

vescence avec de l'Eau forte) avec quatre parties de Sable, & la matiere que j'en ai obtenue, étoit grise & friable. En prenant parties égales de ces deux matieres, l'effet a été le même: deux parties de Spath Alcalin avec quatre parties de Sable, ont donné une matiere friable & blanche; & une partie de ce Spath, jointe à quatre parties de Sable, a donné une matiere friable & jaune; quatre parties de Spath Alcalin, mêlées avec six parties de Sable, ont produit une masse liée & jaune. Quatre parties de ce Spath avec deux parties de Sable; ont donné une masse grise & friable; & quatre parties de Spath avec une partie de Sable, ont donné une masse encore plus grise & plus friable. Mais si j'ajoute à parties égales de Spath & de Craye une petite quantité seulement de Sel Alkali ou de Minium, ce mélange entre aussitôt en vitrification, le Sel Alkali paroît avoir dans ce cas-ci quelque avantage sur le Minium.

Le Quartz se divise en différen-

Avec le
Quartz prin-
cipalement.

tes especes. J'appelle Quartz cette espece de Pierre blanche qui se trouve abondamment avec les Mines , & qui fait feu étant frappée contre l'Acier. Il y en a de transparent , crySTALLIN & pur , qui n'entre pas en fusion avec les Terres Alcalines. Mais la plus grande partie des Quartz est plutôt opaque & d'une couleur de lait ; & pour le distinguer de l'autre , je l'appellerai *Quartz Spathique* , ce dernier entre parfaitement en fusion avec les Terres Alcalines. Je trouve que cette dernière observation est d'une telle importance , quelle mérite d'être examinée plus à fond ; on en pourroit peut-être à l'avenir tirer un grand avantage. Ce Quartz Spathique se fond aussi peu dans un feu violent que la Craye , mais quand on les mêle ensemble en certaine proportion , ils deviennent tous les deux facilement fusibles ; ce que certainement personne ne pouvoit présumer avant ces expériences. J'ai pris d'abord six parties de Spath Alcalin & quatre parties de Quartz , j'ai observé que

la masse devenoit rougeâtre: ensuite j'ai pris une partie du même Spath & quatre parties de Quartz , & j'ai remarqué que ces deux matières étoient passablement liées : après quoi j'ai mêlé deux parties de ce Spath avec quatre parties de Quartz , ce mélange s'est fondu très - bien : enfin j'ai pris parties égales de l'un & de l'autre , & ce dernier mélange se fondoit encore mieux. J'ai suivi cette expérience plus loin par d'autres proportions & avec d'autres Terres Alcalines , & j'ai trouvé constamment le même effet. Par exemple , j'ai pris quatre parties de Craye & trois parties de Quartz , ensuite trois parties de Craye & quatre parties de Quartz ; & enfin deux parties de Craye & une partie & demie de Quartz ; j'ai pris pareillement deux parties de Marbre blanc avec une partie de Quartz , comme aussi deux parties de Marbre avec une partie & demie de Quartz , & j'ai toujours trouvé cette fusibilité, à laquelle je ne m'attendois pas ; & qui alloit si

34 EXAMEN CHYMIQUE

loin, que lorsque je continuois à pousser le feu un peu fort pour donner de la transparence à la matiere, elle ne manquoit pas d'entamer les creusets, & de faire tout couler dans les cendres.

Avec le
Spath Fusible.

J'ai jugé à propos de faire en même tems des expériences sur le Spath Fusible, c'est-à-dire, sur cette espece de Pierre minérale blanche, qui se trouve en si grande abondance avec les Mines. Cette Pierre ne se dissout pas dans l'Eau-forte & ne fait pas feu, étant frappée contre l'Acier. J'ai trouvé avec un grand étonnement, que cette espece de Pierre, quoi qu'elle ne puisse point être mise en fusion par elle-même, surpasse néanmoins de beaucoup, (étant mêlée avec la Terre Alcaline & même avec d'autres Terres), surpasse, dis-je, de beaucoup le Quartz en fusibilité, & qu'ainsi elle pourroit bien être nommée en quelque façon, l'Eau Pierreuse; cette propriété est démontrée par les expériences suivantes: J'ai pris deux parties de Craye avec une partie de

Spath fusible , ce qui s'est fort bien fondu ; j'ai pris ensuite quatre parties de Craye avec une partie de Spath fusible ; une partie de Craye avec quatre parties de Spath ; trois parties de Craye & quatre parties de Spath ; quatre parties de Craye & trois parties de Spath ; deux parties de Craye & quatre parties de Spath ; & enfin j'ai pris parties égales des deux matieres , & j'ai trouvé toujours une grande fusibilité , & telle que je pouvois la désirer. J'ai cependant observé que dans tous ces produits il y avoit quelque différence par rapport à leur dureté & à leur transparence ; cependant ils faisoient pour l'ordinaire feu étant frappés contre l'Acier. J'ai remarqué aussi qu'ils devenoient plus durs lorsque j'employois moins de Spath fusible.

J'ai fait des expériences semblables sur le Marbre blanc. J'en ai pris deux parties & une partie de Spath fusible : quatre parties de Marbre & trois parties de Spath ; trois parties de Marbre & quatre

Avec le
Marbre blanc

36 EXAMEN CHYMIQUE

parties de Spath; & enfin quatre parties de Marbre avec une partie de Spath, & une partie de Quartz.. Dans tous ces différens mêlanges, je n'ai trouvé aucune différence remarquable; sinon que dans presque tous, les creusets ont été facilement endommagés, & plus facilement que dans les expériences précédentes, sur-tout lorsque j'en ai traité une grande quantité à la fois: mais lorsque le creuset avoit été retiré trop tôt du feu, ou que le feu n'avoit pas été suffisant, je trouvois la masse fondue à la vérité, mais elle n'étoit jamais transparente, & pour l'ordinaire elle n'étoit que grisâtre ou de couleur de lait: de-là j'ai jugé qu'il falloit qu'il y eût peut-être quelques exhalaisons & quelques principes métalliques & salins cachés dans le Quartz & dans le Spath, qui étoient cause de cette grande fusibilité & en même tems du *dommage* des creusets: j'ai trouvé aussi cette différence en voulant teindre ces compositions avec du Zafre; celle du Quartz a don-

né une couleur bleuâtre, & celle de Spath Fusible une couleur verdâtre. De-là je présume que dans le Spath Fusible, il y a quelque chose de Gypseux. J'ai aussi observé que notre Spath dans de certains mélanges, est devenu sensiblement noir & grisâtre, ce qui n'est point arrivé avec le Quartz dans les mêmes mélanges. Je me suis donné aussi toute la peine possible, pour trouver un moyen d'empêcher que les creusets ne fussent endommagés. Pour cela j'ai imaginé toutes sortes d'armures pour les en munir, tantôt en dehors & tantôt en dedans, mais tout a été inutile: le meilleur enduit cependant, a été celui que j'ai fait avec la Craye d'Espagne & l'Argile blanche calcinée, puisqu'il est devenu d'une dureté extraordinaire, & qu'il a fait feu beaucoup mieux qu'aucune pierre à fusil: cet enduit résista à un feu assez violent, mais il ne put pas tenir à celui qui étoit nécessaire pour rendre la matiere transparente: avant que le feu fût poussé à ce degré, il

38 EXAMEN CHYMIQUE

fut tellement consumé, qu'il n'en resta pas la moindre trace. Enfin j'ai employé des creusets doubles, c'est-à-dire, deux creusets mis l'un dans l'autre, & j'ai trouvé qu'ils résistoient passablement au feu, mais la matiere n'y est pas devenue plus transparente que dans les autres. Malgré cela j'étois bien convaincu que cette matiere auroit pû devenir transparente, parce que celle qui s'est répandue, & qui est tombée à travers les charbons sur des endroits où elle pouvoit s'étendre & devenir mince, étoit toute transparente & formoit un verre d'une couleur verdâtre & assez dur; & qu'ainsi dans le passage du mélange à travers les charbons embrasés, toute la matiere opaque contenue dans ce mélange, avoit été détruite par l'action de l'air qui passe lui-même continuellement à travers le feu. J'ai fait les mêmes expériences dans des vaisseaux de grais qui *tiennent* d'ailleurs assez long-tems au Verre de Plomb, mais ces vaisseaux employés avec ou sans enduit, ne fai-

soient point l'effet que j'avois désiré. Enfin j'ai essayé la même chose dans des Creusets noirs appellés Creusets d'Yps ; &, contre mon attente , il me fut impossible de mettre en fusion , même par un feu des plus violents, ces mélanges que jusqu'alors je n'avois trouvés que trop fusibles. J'abandonne à d'autres à décider si la masse ou la consistance de ces creusets en est cause , c'est-à-dire , si le feu pénètre d'une manière différente les pores des divers creusets , ou si la matiere de ces creusets de Hesse fournit quelque chose . à la matiere qu'on leur fait contenir. Enfin après plusieurs essais, j'ai trouvé une méthode pour enlever à mon mélange sa qualité de percer les creusets , c'étoit d'y faire une très-petite addition d'une certaine matiere , qui a donné au mélange une belle transparence, de la dureté & une couleur très-jaune semblable à celle de la Crhysolithe. Les creusets doubles & ceux qui sont lutés , retiennent à la vérité quelque fois ce mélange , mais je n'ai

40 EXAMEN CHYMIQUE

jamais pâles po uffer jusqu'à la transparence, pas même par l'addition de quelques corps fuligineux. J'ai pris aussi quatre parties de Chaux lavée & calcinée avec trois parties de Spath Fusible, ce mélange ne pénétrait pas tant les creusets & produisoit un corps blanchâtre comme un Opale, avec des rayes blanches & grisâtres fort agréables à la vue.

Avec les
Terres Argi-
leuses.

Je passe au mélange de la Terre Alcaline avec la Terre Argileuse. C'est une Argile blanche & lavée avec soin que j'emploierai dans mes Expériences, qui seront d'autant plus exactes, que cette Argile sera plus blanche & mieux purifiée. Il s'en faut bien que ce mélange endommage aussi fort les creusets que les précédens, & néanmoins il se fond à un feu violent en un corps dur, lié & d'une belle transparence; mais cela dépend des proportions, qu'il faut varier selon les différences des Argiles. Ni l'une ni l'autre de ces Terres (la Calcaire & l'Argileuse), ne se met en fusion par elle-même, lors même qu'on

les traite au feu le plus violent , mais elles se fondent étant mêlées ensemble à une juste proportion , en sorte que chacune de ces deux Terres paroît contribuer à cet effet ; car neuf parties de Craye avec quatre parties d'Argile , ne donnent qu'une masse blanche , friable & non fusible ; trois parties de Craye & une partie d'Argile font le même effet. Six parties de Craye & quatre parties d'Argile donnent un corps dur & bien lié , à la vérité , mais sans transparence. Une partie de Craye & deux parties d'Argile , ou deux parties de Craye & une partie d'Argile , forment un corps dur grisâtre , tirant sur le blanc , qui n'entre point en fusion. Quatre parties d'Argile avec une partie de Spath Alcalin , donnent une masse très-liée , & qui reste opaque , mais si l'on mêle ces deux substances en une certaine proportion , & qu'on expose ce mélange à un feu suffisant & long-tems continué , il se changera enfin en un corps tirant sur le jaune , & pour l'ordinaire verdâtre ,

42 EXAMEN CHYMIQUE

transparent & parfaitement dur, qui peut être compté parmi les chefs-d'œuvres de l'art. J'ai tenté sur le Marbre, la Chaux, le Spath Alcalin, & les Coquilles d'Huitres calcinées, les mêmes expériences que j'avois tentées sur la Craye, & dont je viens de rendre compte, le succès a été le même : mais le mélange de la Terre Argileuse avec la Marne blanche, est devenu un peu de couleur de lait. De l'Argile mêlée avec de la Corne de Cerf calcinée, n'a jamais voulu entrer en fusion, & il paroît bien que cette dernière substance oppose une résistance toute singulière à la fusion, comme je l'ai éprouvé dans plusieurs mélanges semblables : il n'y a d'autres moyens, pour vaincre cette résistance, que d'employer en beaucoup plus grande proportion la matière qui porte la fusibilité, le *fondant* : cette proportion doit être encore augmentée, & le feu doit durer plus long-tems, si l'on veut porter jusqu'à la transparence, les mélanges de cette espèce.

Si l'on veut ajouter du Caillou , du Quartz , du Sable , &c. aux différens mélanges de Terre Alcaline , & d'Argile blanche , & cela en différente proportion , en employant tantôt moins de Terre Alcaline , tantôt moins de Terre Vitrifiable , &c. ce travail fournira des observations remarquables , soit par la plus prompte fusion , soit par la plus grande dureté , soit enfin par le plus de transparence des produits de ces dernières opérations ; on observera aussi que plus on prendra de Terre Alcaline , plus le mélange résistera à la fusion ; ce qui prouve que la Terre Alcaline ne doit pas être considérée comme une véritable cause de fusion , (*Purè fluidificans*).

Si l'on emploie en différentes proportions du Spath Fusible , à la place des Terres Vitrifiables , dont je viens de parler , on trouvera que ces mélanges entrent toujours assez facilement en fusion , qu'ils donnent un corps qui fait feu étant frappé contre l'Acier , mais qu'ils ont de la peine à être menés à la trans-

44 EXAMEN CHYMIQUE

parence, & prennent une couleur grisâtre tirant sur le blanc, fort approchante de celle de certaines Pierres à fusil.

Avec le
Minium.

Il se présente aussi des Phénomènes fort curieux, lorsqu'à la place de ces Terres, on emploie un peu de Verre de Saturne ou du Minium, ou bien la Terre, Vitrifiable & le Verre de Saturne en même-tems. On ne doit pas s'attendre dans ce mélange à la réduction du Plomb : on peut aussi prendre une quantité médiocre de Crystal *, & enfin varier ceci en mille façons différentes.

De tous les Phénomènes dont nous avons parlé jusqu'à présent, ceux qui méritent, sans contredit, le plus d'attention, sont la résistance que la Corne de Cerf calcinée oppose à la fusion, la réduction du Plomb, & la couleur d'Or qui s'est imprimée à la surface de certains mélanges dans lesquels le Plomb

* Factice, ou artificiel; du Verre appelé communément *Crystal*.

étoit entré. Il me resteroit encore à dire quelque chose du mélange de la Terre Alcaline avec la Terre Gypseuse ; mais j'aime mieux renvoyer ce sujet au Chapitre suivant, où je traite de la Terre Gypseuse.

Cependant , avant de finir ce Chapitre, il n'est pas hors de propos, de dire un mot de l'effet de la Terre Alcaline, sur quelques Métaux & sur quelques autres Minéraux. Ces Expériences seront d'autant plus intéressantes, qu'on les a assez négligées jusqu'à présent ; & à ce propos , il est sur-tout très-remarquable, que toutes les pierres qui contiennent du Fer, ne peuvent être fondues, (du moins que je sçache ,) que par l'addition d'une Terre Alcaline. Il faut que la longue expérience ait montré aux Fondeurs la nécessité de cette addition, quoiqu'ils n'en sçachent pas la raison. Dans quelques Forges on emploie de la Chaux ou une Pierre Calcaire : dans d'autres ils se servent d'un Marbre ordinaire. Dans le Pays de Brunswick, on nomme cette espece de Marbre *Kuhriem* :

Avec les
Corps Mé-
talliques &
sur-tout avec
le Fer.

46 EXAMEN CHYMIQUE
d'autres se servent de la Marne. Sans
le secours de ces matieres Alcalines ,
on n'a point de Fer doux ; & plus
celle qu'on emploie à cet usage est
dure , plus elle est convenable. La
Terre Alcaline contribue t-elle ici
simplement à la fusibilité de la mi-
ne , comme nous avons vu qu'el-
le favorisoit la fusion du Quartz ,
ou bien est-elle la cause de *l'éliqua-*
tion du fer ? Absorbe-t-elle la Ma-
tiere Sulphureuse qui rend la Mine
rebelle à la fusion , & le Fer cassant ?
Ou cette Terre Alcaline s'incorpo-
re-t-elle dans le Fer , de maniere
que sa partie la plus subtile se mé-
tallise ? Cette théorie ne laisseroit
pas d'être d'une grande utilité en
plusieurs cas. Ce qu'il y a de cer-
tain , c'est que toutes les especes
de Terres Alcalines pures servent
à ce but ; & qu'il ne s'agit que de
les avoir commodément & à bon
marché , quoi qu'il puisse être utile
de les varier , suivant leurs degrés* ,

* Sans doute leurs degrés d'Alcalicité.

(*quoad gradus*) & suivant les différentes qualités des Mines.

Je suis fort porté à donner en général la préférence à la Marne pure. M. de Réaumur dans son sçavant Traité sur l'Acier, a montré que de la Craye ou des Os calcinés cimentés avec les Fers aigres, les rendent mous, doux & plus malléables; cet effet est proprement le même que celui dont nous parlons; car ce sont des Terres manifestement Alcalines que M. de Réaumur emploie; or toutes ces Terres font le même effet, quoique dans un degré différent; en sorte qu'il n'est pas proprement nécessaire de s'attacher beaucoup à déterminer les propriétés particulières de quelques-unes.

Ceci me fait souvenir d'une belle Expérience que j'ai imaginée & exécutée, il y a déjà quelques années, lorsque j'étois occupé du travail des Amalgames. Il est connu que le Mercure ne veut s'amalgamer ni avec le Régule d'Antimoine simple, ni avec le Régule d'Anti- Avec l'Antimoine.

48 EXAMEN CHYMIQUE

moine Martial ; ou au moins qu'il ne s'amalgame que superficiellement & pour très-peu de tems par le secours du feu , quand on fait cette opération dans de l'eau chaude. Mais j'ai pris quatre parties d'Antimoine , deux parties de Fer & une partie de Craye , j'en ai fait du Régule d'Antimoine , que j'ai trouvé si différent des Régules ordinaires , qu'il s'est uni très-facilement dans l'eau avec le Mercure , & que j'en ai pu former un Amalgame solide. J'ai pris au lieu de la Craye , du Marbre ou de la Chaux vive dans la même proportion , & les Régules qui en sont provenus avoient la même qualité. J'ai pris aussi une livre d'Antimoine , vingt onces de Fer & quatre onces de Craye , & j'ai fait un Régule qui avoit la même propriété. La Terre Alcaline rapproche dans cette opération les parties de l'Antimoine tellement , qu'elles deviennent presque Métalliques , & par-là susceptibles d'union avec le Mercure. L'Argille , la Terre Gypseuse , & d'autres sortes de Terres ,
n'ont

n'ont pas produit le même effet : cependant il ne m'a pas été possible de pousser ce procédé , jusqu'à procurer par le secours des Terres Alcalines , la malléabilité au Régule d'Antimoine. Au reste , je laisse à juger aux amateurs de ce genre de travaux , si la méthode que j'expose pour amalgamer facilement le Régule d'Antimoine , est un présent que je fais à l'Art , & si par ce nouveau moyen ils pourront animer leur Mercure plus promptement & en plus grande quantité. Il me suffit en attendant , que mon Expérience ait été faite avec la plus grande précision.

Je pourrois faire encore quelques observations sur l'utilité des Terres Alcalines , pour la fixation des Mines volatiles d'Or & d'Argent. Ces Terres paroissent capables de produire de bons effets à plusieurs titres , soit par la Métallisation des parties les plus subtiles de leur propres Terres , soit par la fonction de Fondant qu'elles exercent sur les parties rebelles ou réfractaires , soit

Pour la fixation des Métaux.

50 EXAMEN CHYMIQUE

par la fixation des Mixtes volatils & capables d'enlever beaucoup de particules métalliques, soit enfin par la réduction des Métaux détruits. C'est dans ces différentes vues qu'on recommande la Chaux, qui rend effectivement, dans ce cas, un service réel; non pas quand elle est employée toute seule, mais seulement lorsqu'on s'en sert avec des mélanges convenables. Mais c'est ici un champ trop vaste, & une matière particulière qu'il faudroit traiter par un grand nombre d'Expériences exactes, & qui étant approfondie avec soin, fourniroit sans doute avec le tems, des avantages prodigieux; nous n'en sommes pas encore là, ce sujet n'est pas assez mûr, c'est pourquoi je ne m'y arrêterai pas plus long-tems.

Je pourrois aussi rapporter quelques Expériences curieuses sur les propriétés des Terres Alcalines par rapport aux Pierres précieuses: mais je renvoie aussi leur exposition à une autre occasion.

CHAPITRE II.

Des Pierres & des Terres Gypseuses.

A Près avoir parlé dans le Chapitre précédent des Terres & des Pierres Alcalines, je crois qu'il est à propos de passer tout de suite aux Terres & aux Pierres Gypseuses ; d'autant plus que la Terre Gypseuse est communément confondue avec la Terre Calcaire, ou Alcaline. Qu'y a-t-il de plus commun, que de voir des Auteurs avancer : *Que le Marbre & l'Albâtre sont réduits en Chaux par un feu violent ?* Cependant le premier se réduit en Chaux, & le dernier en Plâtre. M. Konig dit : *Que l'Albâtre est une espece de Marbre*, ce qui est entierement faux. On trouve encore la même confusion parmi les Auteurs les plus modernes. M. Linnæus dans son *Systema naturæ*, range aussi la Pierre Calcaire & la Pierre Gypseuse dans la même classe. Dans un Ecrit périodique.

Leur différence de la Terre Calcaire ou Alcaline.

52 EXAMEN CHYMIQUE
dique de Nuremberg, qui a pour
titre : *Commercium Literarium*, an-
née 1736, pag. 13, M. Kramer fa-
meux Médecin Autrichien, deman-
de : Si de la Pierre Gypseuse l'on peut
faire de la Chaux , puisqu'il lui étoit
connu , que de tout Spath , de l'Al-
bâtre & du Glacies Mariæ * , on pou-
voit faire du Plâtre ? ce qui ne
peut cependant pas être dit du vrai
Spath : car le Spath Alcalin devient
Chaux par la calcination , & le
Spath Fusible se vitrifie par le feu.
M. Bruckmann , Scavant fort versé
dans la connoissance des Minéraux ,
répond à M. Kramer dans le même
Commercium Literarium, année 1740,
page 76, qu'on faisoit effectivement
de la Chaux avec l'Albâtre, & que
les marques caractéristiques du Mar-
bre & de l'Albâtre , étoient les mê-
mes, ce qui est une double erreur ;
car on n'en fait pas de la Chaux mais
du Plâtre ; & le caractère distinctif du
Marbre , consiste en ce que le Mar-
bre se dissout dans les acides, & qu'il

* Ou Pierre spéculaire.

se réduit en Chaux par le feu ; mais l'Albâtre ne se dissout pas dans les acides , & dans le feu il devient Plâtre. Les Sculpteurs connoissent cette différence , puisqu'ils se servent de l'Eau-forte , pour travailler plus commodément le Marbre , ce qui n'est pas praticable pour l'Albâtre. La différence de la Chaux & du Plâtre , n'est pas moins sensible. La Chaux se dissout dans tous les acides, le Plâtre ne se dissout dans aucun d'eux. Au reste , j'ai calciné l'Albâtre dans un feu très-violent , je l'ai partagé en deux parties , sur l'une desquelles j'ai versé poids égal d'Huile de Vitriol : j'ai distillé le tout à un feu de Sable fort doux , j'ai dissous le résidu avec de l'eau ; ensuite je l'ai filtré & évaporé fort doucement : l'acidité de l'Huile de Vitriol n'a point été altérée. Ma liqueur étant rapprochée par l'évaporation , il s'est montré pourtant quelques petits flocons nâgeans dans l'Huile de Vitriol ; mais comme par l'addition d'un Alkali fixe , il ne s'est rien précipité , pas même la moind-

54 EXAMEN CHYMIQUE

dre poussière ; & que tout a resté transparent , ç'a été une preuve suffisante , qu'aucune Terre ne s'étoit dissoute. Sur l'autre partie d'Albâtre calciné , j'ai versé de la bonne Eau-forte , j'ai digéré & filtré ce mélange , & j'ai observé qu'après y avoir mis un Alkali , il s'est précipité un peu de Terre blanche qui avoit été dissoute ; mais ce n'étoit que très - peu de chose , & la solution n'étoit pas même sensiblement changée au goût , car elle restoit assez acide & assez corrosive. Tous les Maçons sçavent que le Plâtre détrempé avec de l'eau pure se durcit ; mais la Chaux ne durcit jamais avec de l'eau , à moins qu'on n'y mêle un peu de Sable. Le Plâtre se durcit plus promptement que la Chaux ; & si on ajoute au Plâtre des matieres limoneuses , il devient plus dur que la Chaux. La Chaux ne se détruit pas par un feu violent ; & quand elle est éteinte à l'air , elle reprend sa première qualité , si on la fait rougir au feu : le Plâtre au contraire , est tellement détruit par

un feu violent, qu'il perd son *gluten*, enforte qu'il ne se lie plus avec de l'eau ; il ne reprend pas non plus sa premiere qualité par une seconde calcination. Le Plâtre détrempé avec de l'eau a une odeur d'œufs pourris ; la Chaux n'a pas cette odeur : la décoction du Plâtre ne dissout pas si bien le Soufre, que la décoction de la Chaux. Le Plâtre ne se soutient pas tant à l'air, que la Chaux.

La Terre gypseuse primitive se présente à nos yeux le plus souvent sous la forme d'une pierre blanche ou grise tirant sur le blanc, & assez molle, telle que l'Albâtre ordinaire, la Pierre gypseuse, & ses parties les plus pures qu'on appelle en Allemand : *Marien-glas*, *Frauen-Eys*, *Moscowitisch-glas* : en latin : *Glacies Mariæ*, *Vitrum Ruthenicum*, *Lapis Specularis**, & suivant quelques-uns *Selenites*. M. Dale pense cependant

Terres gypseuses : diffé. rentes espèces & leurs noms.

* Son nom françois le plus ordinaire est : Pierre spéculaire.

56 EXAMEN CHYMIQUE
que la Pierre spéculaire est toute
autre chose que le *Glacies Mariæ*. Et
M. Brœmel prétend que la *Selenite*
des Anciens est tout-à-fait inconnue
aujourd'hui, & ne devoit point être
confondue avec la Pierre spéculaire.
M. Brœmel appelle aussi la *Selenite*
en Allemand *Katzengold* (l'or des
chats) ; mais ce nom ne lui con-
vient pas. M. Lesser dans son Trai-
té intitulé : *Lithothéologie*, l'appel-
le aussi *Glintzer-Spath* (le Spath bril-
lant) parce qu'on s'en sert de pou-
dre à mettre sur l'Ecriture, à cause
de son brillant. Le même Auteur
l'appelle aussi Pierre scissile, parce
qu'on la peut fendre & la séparer
en petites lames minces. Je ne vou-
drois pas qu'on l'appellât comme
M. Lesser le fait aussi, *Spath-Stein*,
(Pierre de Spath) parce que cette
dénomination peut faire confondre
le véritable Spath avec celui-ci.

On doit aussi ranger sous la classe
des Terres gypseuses une certaine
espece de Pierre, à laquelle on a tort
de donner le nom d'Alun de Plume,
ou de *Alumen scissile petræum*, à

cause que l'on peut le diviser en filets longs. Cette Pierre se réduit en Plâtre par la calcination : on en trouve près de *Jene* & près de *Winsheim*. Cette Pierre devient très-blanche dans le feu,

Toutes les especes de Terres véritablement Gypseuses, qui se trouvent dans plusieurs endroits de la Terre en assez grande abondance, different entre elles par leur degré de pureté & par leur plus ou moins de dureté & de transparence. Il y a aussi entre les Albâtres colorés des différences qui dépendent des diverses substances minerales qui sont le principe de ces couleurs ; cependant tous ces Corps se ressemblent, quant à leurs propriétés principales, & ils ne présentent pas tant de variétés, que les Terres Alcalines.

Les Plâtres qu'on en retire par la calcination, portent tous le même caractère.

Plusieurs Auteurs veulent ranger aussi dans cette Classe une composition artificielle, à laquelle ils donnent le nom de *Terra Selenitica* ; voi-

ci ce que c'est que cerre Terre Selenitique. Quand les Terres & les Pierres Alcalines, sur-tout la Chaux, sont unies à l'Acide Vitriolique, soit immédiatement, soit après avoir été préalablement dissoutes par d'autres acides, il naît de cette union une terre qui ne se laisse plus dissoudre dans l'eau : c'est cette Terre que ces Auteurs regardent comme un Gyps artificiel, (*Gypsum artificiale compositum*). Mais en examinant cette nouvelle Terre avec exactitude, je trouve qu'elle differe encore en plusieurs points d'un véritable gyps. Par exemple, elle fait encore effervescence avec l'Eau-forte; étant distillée avec du Salpêtre, elle dégage l'Acide Nitreux; étant mêlée avec partie égale de Minium, elle jette une écume qui s'élève beaucoup à un feu fort, & devient un Verre jaunâtre, mais un peu opaque, qui endommage assez & perce même les creusets, sans faire pourtant aucune réduction de plomb, &c.

C'est l'Albâtre blanc qui nous servira de modele dans l'examen de

la terre gypseuse, & qui fera notre objet principal. On le trouve chez nous & dans d'autres pays en assez grande abondance. comme M. Ritter en a parlé fort au long dans son Traité de *Albastris Hohnsteinensibus & Schwartzburgicis*.

Cet Albâtre traité par le feu, paroît avoir les mêmes qualités que la Pierre à Plâtre ordinaire; car si on le réduit en poudre, & qu'on mette cette Poudre dans un Chaudron sous lequel on allume du feu; dès qu'elle est sèche, elle commence à faire une ébullition, comme si elle étoit mêlée avec de l'Eau; on la peut agiter ou la remuer, comme un vrai fluide, * pendant un certain

* Ou plutôt, comme un vrai liquide. La poudre d'Albâtre, ou de toute autre Pierre à Plâtre, dans les circonstances rapportées par M. Pott, n'oppose pas plus de résistance à sa division que le liquide le plus subtil. Au reste, ce Phénomène, n'est pas propre aux Terres gypseuses; le Vitriol séché le présente de la façon la plus sensible, aussi bien que quelques-autres matieres.

60 EXAMEN CHYMIQUE

tems : car elle se précipite comme un sable , & elle ne peut plus être facilement remuée , lorsque l'opération est finie , & que le Plâtre est fait , c'est à - dire , est parvenu au point de *cuite* ou de calcination qui le rend propre à l'emploi. Tout cela ne se fait pas par une très-forte chaleur , mais à un degré assez approchant de celui qui feroit rougir la matiere.

On fait quelquefois cette même opération sur une Plaque de Fer assez forte , garnie de Pierres sur ses bords ; ou bien on se sert d'un Fourneau fait comme un Four de Boulanger. Ce fourneau est d'abord chauffé avec du bois jusqu'à un degré convenable , ensuite on retire tout le feu , & l'Albâtre , ou la Pierre à Plâtre , y est jetté après qu'il a été réduit en morceaux gros comme des noix ; ensuite on ferme bien le Fourneau avec un lut , afin que toute la matiere puisse se calciner. Si l'on fait cette calcination à feu ouvert on verra s'élever pendant quelque tems une vapeur forte ; & dans les

Pierres à Plâtre moins pures , on appercevera quelquefois aussi une espèce de Matière Sulphureuse , qui s'enflamme.

Pour examiner cette vapeur, j'ai distillé la Pierre Spéculaire dans une Cornue de Verre au bain sec * , *(in balneo Sicco)* à un feu assez fort, & j'en ai retiré , contre mon attente , une quantité assez considérable de Flegme , qui sentoit un peu l'Empyreume sans avoir d'autre goût, & la matière qui restoit étoit calcinée assez exactement.

Distillation
de la pierre
gypseuse.

En examinant cette Eau, je n'ai pû trouver aucune trace sensible d'un Sel Volatil , malgré ce que dit M. Henckel , dans son Traité , de *origine Lapidum* p. 47. que la Pierre Spéculaire de Russie étoit composée d'une Terre cretacée , jointe à un Sel Volatil. Mais j'ai déjà distingué plus haut cette substance, des substances

* M. Pott , entend par cette expression le Bain de Sable ordinaire , avec un Dôme , ou une Capsule renversée qui couvre la Cornue , ou le Fourneau de reverbere ordinaire , avec une Capsule à Sable , ou à Limaille.

62 EXAMEN CHYMIQUE

cretacées, parcequ'elle ne se dissout pas dans les Acides comme ces dernières.

Je ne crois pas non plus que, quand même on retireroit *Glacies mariæ* de Russie, un peu de Sel Volatil, ce Selpuisse être regardé comme véritablement séparé. Je pense qu'on doit plutôt le regarder comme un produit dû à l'opération même. Il me paroît plus croyable, que ce peu de substance Saline cachée, que l'on doit soupçonner avec raison dans le Gyps, soit de la nature du Sel commun. Aussi M. Kramer, que nous avons déjà cité, a-t-il fort bien remarqué * *qu'il se trouvoit toujours du Glacies Mariæ, là où il y avoit du Sel commun fossile.*

Je pourrois parler ici des travaux qu'on fait sur la Terre d'Alun de *Freyenwald*, & peut-être aussi sur plusieurs autres Terres Alunineuses, puisqu'on peut dans ces travaux, assez atténuer ou briser l'Acide du Sel Marin, pour le faire entrer avec

* *Commerc. litterar. &c.*

une Terre très-fine, & très-peu de Phlogistique, dans la composition d'un Alcali volatil, à l'aide du mouvement du feu.

D'ailleurs, comme le Plâtre mêlé avec de l'Eau ne se durcit que quand on laisse reposer toute la masse (car si on le remue trop long-tems, il ne deviendra pas dur) on doit conclure qu'il se fait dans ce cas une espece de cristallisation très-rapide, qui suppose par consequent une substance saline, très-divisée & répandue très-uniformément dans le Plâtre, comme M. Stahl l'a remarqué. C'est aussi la raison pour laquelle le Plâtre n'est pas propre à durer long-tems à l'air, parceque l'air attaque & altère la substance saline dont il est chargé.

Si au contraire, dans la calcination du Gypse, le feu est continué trop long-tems, il se perd trop de cette substance saline; & le Plâtre provenu de cette trop longue calcination, reste mol & plus long-tems fluide avec l'Eau: il lui faut 24 heures pour le prendre. Les Ouvriers appellent ce Plâtre en

64 EXAMEN CHYMIQUE

Allemand, *Spaar - Gyps* *. Si on augmente encore plus le feu, de maniere que le Gypse rougisse fortement, & pendant long-tems, il restera à la vérité un vrai Plâtre en apparence; mais néanmoins cette substance saline qui lui est nécessaire, est enlevée, son *gluten* a été tellement chassé & détruit, qu'il ne peut après cela se durcir, & qu'il reste constamment en poudre, que les Ouvriers appellent *totd gebrandt* (*brulé mort*), poudre inaltérable à la plus grande violence du feu; c'est-à-dire, que le feu le plus violent ne sauroit mettre en fusion. C'est pourquoi le Gypse est parfaitement propre à servir de piédestal **, aussi bien quand il est calciné, que quand il est encore crud.

Je trouve cependant quelque part que la *Pierre Spéculaire* peut être vi-

* Plâtre d'épargne, ainsi appelé, *quod parcâ manu adhibeatur*. Rem. de l'Auteur.

** Apparemment de support, pour les matieres que l'on expose au feu des grands miroirs ardents.

trifiée, par le moyen d'un Miroir Ardent. Je n'ai pas vérifié ce fait; mais je puis bien assurer qu'il ne m'a pas été possible de mettre cette Pierre en fusion, à un feu de Charbons des plus violens, quoiqu'elle commence à se disposer à la fonte, si on la traite à feu ouvert; ce qui vient du Sel Alkali fixe des Charbons dont la cendre tombe sur la matiere exposée à ce feu. Ainsi lorsque M. Henckel, dit quelque part, que *l'Alabastristes* est assez fusible dans le feu, il ne faut pas entendre que la fusion arrive sans addition d'autres matieres; mais au contraire, que M. Henckel a employé le mélange de quelques Terres; ou bien que *l'Alabastristes*, dont il s'est servi, avoit déjà été mêlé avec des Sucs Minéraux ou avec d'autres Terres. Cette conjecture est d'autant plus fondée, que j'ai trouvé que la Terre Gypseuse, dans de certains mélanges avec d'autres Terres, est beaucoup plus rébelle & plus difficile à se fondre, que la Terre Alcaline; mais aussi que dans d'autres

66 EXAMEN CHYMIQUE

mélanges , elle est plus fusible que la Terre Alcaline ; & que quand on la surcharge de Sels , elle pénètre souvent les creusets à un feu violent , sans qu'on puisse y appercevoir aucun trou , ou qu'ils soient sensiblement endommagé ; ce qui manifeste sa substance saline. *

Elle contient un peu de matiere colorante.

La Terre Gypseuse contient aussi quelque peu de Phlogistique , ou principe colorant ; ce qui paroît par la réduction du Verre de Plomb , & par la couleur jaune & même noirâtre , qu'elle donne très-souvent aux Matieres provenues de la Fonte des mélanges dans lesquels cette Terre est entrée. Je ne trouve d'ailleurs aucune difference dans les mélanges , lorsque je prends de la Terre Gypseuse calcinée , ou que je l'emploie non calcinée ou crue. J'ai observé seulement que par la calcination cette Terre devient plus tenue , & qu'ainsi elle peut se mêler plus facilement , & plus exactement à d'autres matieres.

* *Salz-Art* , mot à mot : maniere de Sel , proprement *salinité*.

J'ai aussi distillé le Gyps avec l'Huile de Baleine. J'ai cohobé, & j'ai ensuite lavé * le *caput mortuum* noir qui m'est resté, & j'ai séparé par l'Aimant, quelque peu de Fer de sa partie la plus pesante. J'ai mêlé du même *caput mortuum* avec du Plomb, je l'ai fait passer à la coupelle, & il n'a laissé rien de singulier. Aussi faut-il avouer, que cette maniere de métalliser ou de réduire les Chaux Métalliques, est trop superficielle, & qu'elle ne peut avoir lieu, que pour des particules réellement Métalliques, qui ne sont que superficiellement détruites, & qui se trouvent simplement mêlées avec les parties Terrestres; mais qu'elle est insuffisante, pour porter à l'état Métallique des parties qui sont beaucoup éloignées de cet état. Ce qui s'étoit élevé dans la distillation, ressembloit d'ailleurs entierement à l'Huile

Sa distillation avec une matiere grasse.

* C'est-à-dire, séparé par l'Eau, les parties les plus pesantes d'avec les plus légères, comme dans le lavage des Mines, des Cendres des Orfèvres, &c.

68 EXAMEN CHYMIQUE
des Philosophes, & étoit beaucoup
plus abondant que le produit de
l'Huile d'Olives, employé à cette
derniere opération. L'odeur Volatile
qui s'en étoit d'abord élevée, s'est
dissipée entierement dans la Cohoba-
tion.

Son mê-
lange avec
des sels.

Le mélange des Sels avec la Ter-
re Gypseuse, & surtout avec l'Albâ-
tre, m'a fourni les Phénomènes sui-
vans : L'Albâtre, avec la douzieme
partie d'un Sel Alkali Caustique, a
été peu altéré, à un feu assez considé-
rable ; mais lorsque j'ai employé
la solution d'un Sel Alkali Causti-
que, dont je l'ai imbibé abondam-
ment, en lui laissant cependant une
certaine consistance ; il s'est fondu,
même à un feu modéré, & a donné
une matière spongieuse, comme le Sel
Alkali a coutume de faire. Deux par-
ties d'Albâtre avec une partie de Sel
Alkali purifié, ne sont pas entrées en
fusion, quoique le feu fût assez vio-
lent ; mais ce mélange est resté d'un
blanc de lait, opaque & friable. Il
s'est trouvé cependant quelquefois
au fond du creuset, une belle ma-

tiere de verre , d'un jaune assez clair : mais c'est sans doute la substance du creuset qui a contribué à cet effet. Je remarquerai ici , en général , que lorsque dans une fonte faite à un feu assez violent , il se trouve au fond du creuset , & sur ses côtés , un peu de substance vitrifiée ; on peut assurer que c'est un peu de la substance du creuset , qui a procuré la vitrification.

L'Albâtre traité avec poids égal d'Alcali , à un feu un peu modéré , a donné tantôt une masse blanche , tantôt une masse jaune & poreuse , comme une éponge ; & lorsque le feu a été continué plus long-tems , la matiere a passée par-dessus le creuset , en forme d'une scorie noire : elle l'a percé aussi , & elle a laissé quelquefois au fond un peu de verre verdâtre , auquel le creuset peut avoir contribué.

Le mélange de deux parties de Sel Alcali , & d'une partie d'Albâtre , se change , à un feu modéré , en une masse semblable à un verre écumeux noirâtre ; & à un feu vio-

70 EXAMEN CHYMIQUE

lent, en une masse blanc de lait; peu compacte & friable, qui commence aussi à se vitrifier un peu au fond du creuset, par la raison que nous venons de rapporter.

Avec du
Salpêtre.

L'Albâtre calciné donne avec poids égal de Salpêtre, une masse blanche non transparente; & avec deux parties de Salpêtre, il donne aussi une masse liée blanche & non transparente; mais avec quatre parties de Salpêtre toute la masse passe à travers les creusets, en sorte qu'il n'en reste rien. Deux parties d'Albâtre calciné, & une partie d'Arsenic fixé par le Salpêtre, forment une masse blanche non transparente. Si l'on prend parties égales de ces deux matieres; on aura une masse blanchâtre & cassante. Si le feu est trop vif, toute la matiere passe à travers les creusets. Il arrive la même chose, quand on prend deux parties d'Arsenic fixe, & une partie d'Albâtre.

Avec du sel
commun.

Si on met en Fonte de l'Albâtre, avec deux parties de Sel commun,

DES PIERRES, &c. 71

on aura un composé Salin blanc & opaque. Mais si on prend quatre parties de Sel, on aura ordinairement un corps vitrifié, jaunâtre, tirant sur le verd.

L'Albâtre avec un poids égal de Sel admirable, donne un verre jaune, tirant sur le verd. Deux parties de Sel admirable & une d'Albâtre, produisent un beau verre transparent, verdâtre, tirant sur le jaune. Mais si le feu est trop violent, toute la matiere passe à travers le creuset, & il ne reste plus rien.

De l'Albâtre calciné, & poids égal de Sel Ammoniac fixe, ou de Chaux unie à l'Acide du Sel, passent de même très-facilement à travers les creusets, en laissant au haut du creuset une masse vitrifiée, un peu noirâtre, & au fond une peu d'un verre brun, ou jaune obscur; ce qui ne peut venir que de la substance du creuset. Si je prends deux parties de Sel Ammoniac fixe, le creuset sera d'autant plus fortement pénétré, & il retiendra à sa partie supérieure, un peu de matiere jaunâtre vitrifiée.

Avec le sel admirable.

Avec le sel Ammoniac fixe.

72 EXAMEN CHYMIQUE

Avec le Fiel
de Verre,

Deux parties d'Albâtre calciné, mêlées avec une partie de Fiel de Verre, restent blanches, poreuses & en poudre fine. Si on prend parties égales de ces deux matieres, le produit sera presque le même, excepté qu'il sera plus lié. Mais avec deux parties de Fiel de Verre, on obtient à un feu modéré, une masse bien liée, d'une couleur brune & grisâtre. A un feu violent, tout passe à travers le creuset.

Avec le Sel
fusible Mi-
crocosmique,

Si l'on traite de l'Albâtre calciné, avec poids égal de Sel fusible Microcosmique, la matiere entrera en fusion, & jettera une écume qui s'élèvera très-haut, & le tout formera une masse liée, blanchâtre, ressemblante à un Spath un peu friable & folié; mais si l'on prend deux parties de Sel fusible, on aura une masse semblable à une Pierre blanchâtre, non transparente & fort cassante.

Avec le Bo-
rax,

Enfin, deux parties d'Albâtre avec une partie de Borax calciné, formeront une belle masse jaune, & transparente recouverte à sa partie supérieure d'une croûte blanche & mince.

Si

prend parties égales de ces deux matieres , le mélange deviendra transparent comme le précédent , mais d'un jaune plus foncé ; & si on prend une partie d'Albâtre , & deux parties de Borax , le produit n'en fera pas moins transparent , mais il fera d'un jaune foncé.

Pour passer maintenant aux mélanges des Verres, je trouve d'abord que dix parties d'Albâtre mêlées avec une partie de Cristal, forment une masse spongieuse , grisâtre , & friable ; quatre parties d'Albâtre avec une partie du même Verre , donnent aussi une masse poreuse ; mais cette matiere empâtée avec de l'Eau de Miel , devient assez dure , & fait feu contre l'Acier. Si l'on emploie parties égales de ces deux matieres , on obtiendra une masse à la vérité , blanche & un peu transparente , mais qui ne devient pas compacte , & ne se lie que fort légèrement. Deux parties d'Albâtre , & trois parties de Verre , donnent une masse meilleure & plus compacte. Si on prend deux parties de Ver-

Son mélange avec des verres.

74 EXAMEN CHYMIQUE

re & une partie d'Albâtre, on aura une masse encore plus compacte & très-blanche : quatre parties de Verre, & une partie d'Albâtre, se fondent passablement, & prennent une couleur de lait ; mais il faut employer un très-bon feu, si l'on veut que tout se fonde également.

Six parties de Verre & une partie d'Albâtre, donnent un beau mélange, couleur de lait, comme la belle Porcelaine, compacte, faisant beaucoup de feu, étant frappé contre l'Acier. Je préfère beaucoup cette matiere à celle que donne la Methode de M. de Reaumur, qui consiste à remplir de Sable & de Plâtre des Verres déjà formés, les en entourer, les enfermer dans des pots bien lutés, & les calciner ensuite dans un Fourneau de Poterie.

Huit parties de Verre & une partie d'Albâtre, donnent pareillement un beau Verre de couleur de lait ; & même dix ou douze parties de Verre, forment une masse qui est encore de couleur de lait, & qui fait un peu de feu, étant frappée.

DES PIERRES, &c. 75
contre l'Acier, sans parvenir pour-
tant à une véritable transparence.

Mais en augmentant la dose de
Verre, tout devient enfin transpa-
rent. Aussi, dans les Verreries de
Thuringe & ailleurs, a-t-on coutu-
me de mêler dans la composition
des Verres, un peu de Gyps calciné:
au lieu qu'on y mêle ici de la Craye,
de la Chaux, ou des Os calcinés.

Si on prend de l'Albâtre avec
poids égal de Verre de Plomb; on
aura une masse écumeuse & grifâ-
tre.

Avec le verre
de plomb.

Si le feu est continué plus long-
tems, cette écume s'élève davanta-
ge, & la masse devient jaune &
spongieuse. Si l'on prend deux par-
ties de Verre de Plomb, la masse se
liera mieux & deviendra jaune; mais
elle restera un peu opaque.

Avec trois parties de Verre de
Plomb, il m'est arrivé un jour, que
toute la matiere s'est échappée à tra-
vers le creuset; & lorsque je répe-
tai la même expérience dans un
double creuset, je retins la matiere,
mais elle ne s'affaissa pas. Cette ma-

76 EXAMEN CHYMIQUE
tiere étoit jaune & très-peu transparente.

Avec quatre parties de Verre de Saturne , la matiere s'est fortement répandue en écume ; elle étoit d'une couleur jaunâtre , & le peu qui restoit dans le creuset , s'est vitrifié , mais sans prendre aucune transparence. On voit par - là , que tous ces mélanges demandent de grands Creusets , & que la matiere devient toujours jaune.

On trouve la même chose dans les mélanges avec le Minium, deux parties d'Albâtre avec une partie de Minium , n'entrent pas bien en fusion , & produisent une masse toute jaune , si on prend parties égales de ces deux matieres , le mélange se change en une espece de scorie ou de Litharge , qui commence pourtant à se vitrifier au fond du creuset. Une partie d'Albâtre avec deux parties de Minium , a donné une masse noirâtre & cassante , dans laquelle le Plomb s'étoit réduit , en grande quantité.

Avec le

Enfin , j'ai mêlé une partie d'Al-

bâtre avec deux parties de Verre Verre d'Antimoine.
 d'Antimoine ; ce mélange m'a donné une masse liée légèrement , assez poreuse & toute jaune.

Voyons présentement les Phénomènes qui se présentent , quand on Son mélange avec des Terres Alcalines.
 mêle les Terres Gypseuses avec d'autres Terres. Je commencerai d'abord par les Pierres Alcalines , parce que dans le premier Chapitre , j'ai renvoyé cette matière à celui-ci.

Ces Terres paroissent peu propres à une union intime ; car la Craye avec poids égal d'Albâtre ou de Pierre Spéculaire , ou bien des Gyps pur , n'a donné qu'une masse opaque , jaunâtre , tirant sur le blanc ; qui même à un feu peu violent , formoit déjà une matière jaunâtre & non transparente. Ainsi j'ai changé de proportion , & j'ai mêlé tantôt deux parties de Craye avec une partie d'Albâtre , & tantôt deux parties d'Albâtre avec une partie de Craye ; mais le résultat de ces deux mélanges a toujours été le même ; c'est-à-dire , une masse blan-

78 EXAMEN CHYMIQUE
che , & même moins liée encore
que la précédente.

Mais dès que j'ai tenté le mélange , dont j'ai parlé dans le Chapitre précédent ; je veux dire , celui de la Craye & du Spath fusible , en y ajoutant de l'Albâtre , les produits ont été manifestement différens. Ainsi , deux parties d'Albâtre calciné , mêlées avec une partie de ce mélange , m'ont donné une belle masse verdâtre , dure & transparente. Si je prenois parties égales de ce mélange & d'Albâtre , j'avois une belle masse assez transparente , mais qui ne fondoit pas si bien que la précédente : & si je prenois deux parties du même mélange , & une partie d'Albâtre , ce nouveau mélange se fondoit très-bien , mais la masse qui en résultoit étoit toute noire & non transparente.

Avec les
Terres vitri-
fiabiles-

Comme je n'ai remarqué dans ces mélanges aucun changement extraordinaire , je n'ai pas jugé à propos de m'y arrêter plus long-tems : je passe à l'examen des Terres Gypseuses , traitées avec les Terres Vitriifiables. J'ai mêlé de l'Albâtre avec poids égal de Cailloux ou de Sable

blanc, fin, pur & bien broyé: ce mélange n'a donné qu'une masse blanche très-peu liée. Deux parties d'Albâtre avec une partie de Sable, ont produit le même effet, & presque plus mauvais encore. J'ai pris ensuite quatre parties d'Albâtre, & une partie de Sable, ce qui m'a donné une masse assez friable: quatre parties d'Albâtre & deux parties de Sable, devenoient encore plus friables. Ces deux matieres employées à parties égales, m'ont donné une masse beaucoup plus friable que la précédente; mais si j'augmentoïis la proportion du Sable, la masse devenoit sensiblement plus dure. Par exemple, quatre parties de Sable, avec une partie de Gyps, m'ont donné une masse assez compacte; quatre parties de Sable avec deux parties de Gyps m'ont fourni une masse moins compacte. Et enfin quatre parties de Sable avec trois parties de Gyps, m'ont donné une masse plus friable.

Au contraire, si je prenois de l'Albâtre avec poids égal de Sable

ou de Cailloux, en ajoutant à ce mélange, un tiers de Verre de Plomb, ou une moitié, ou bien parties égales de ce Verre de Plomb, ou de Cristal, cette matiere se lioit plus fortement, devenoit compacte, & faisoit feu avec l'Acier; mais elle ne devenoit point bien transparente.

Après ces essais, j'ai voulu éprouver le Quartz: ainsi j'ai fait différens mélanges. J'ai mis quatre parties d'Albâtre, avec une, deux, trois, & même avec parties égales de Quartz: j'ai pris ensuite une partie d'Albâtre & quatre parties de Quartz; deux parties d'Albâtre & quatre parties de Quartz; trois parties d'Albâtre & quatre parties de Quartz; les produits de tous ces mélanges étoient blancs, peu liés & friables; mais tout cela à différens degrés.

Surtout avec le Spath.

Enfin, j'ai employé le Spath fusible, & j'ai mêlé quatre parties d'Albâtre avec une, deux, trois, & même avec parties égales de Spath fusible; j'ai mêlé aussi quatre parties de Spath fusible, avec une, deux, & enfin avec trois parties d'Albâtre: tous ces mélanges en-

troient en fusion, les uns plus, les autres moins facilement; mais les différences n'étoient pas d'abord assez marquées pour que je pusse les distinguer par-là. C'est pourquoi, j'ai pris encore deux parties d'Albâtre, & une partie de Spath fusible; ce mélange entroit fort bien en fusion, & donnoit une masse d'une couleur jaunâtre assez transparente, mais qui commençoit à percer le creuset. L'Albâtre & le Spath fusible, pris en parties égales, entroient très-bien en fusion à un feu très-violent: ce mélange étoit fort clair; mais tout a passé à travers le creuset.

Une partie d'Albâtre, & deux parties de Spath fusible, se sont aussi très-bien fondues; cette masse étoit d'une couleur blanchâtre & opaque, qui cependant aux côtés du creuset, étoit plus claire & jaunâtre. Mais quoique ce mélange pénètre les creusets, il ne fait pourtant pas à beaucoup près, tant de ravage que ce mélange de Craye & de Spath fusible, dont nous avons fait men-

82 EXAMEN CHYMIQUE.

tion dans le premier Chapitre. Il paroît encore par l'expérience précédente, que le Spath n'est pas une espèce de Gyps, comme plusieurs l'ont prétendu; car si cela étoit, le Spath ne pourroit jamais disposer à la fonte le Gyps, d'ailleurs si rébelle, il se mêleroit simplement avec lui, comme le semblable à son semblable; mais ces deux substances ne se pénétreroient point entièrement, & elles ne pourroient jamais entrer ensemble en fusion, par une action & une liaison réciproque de leurs parties, ni devenir un corps transparent, étant mêlés dans une proportion exacte; c'est-à-dire, présenter les Phénomènes les moins équivoques de la plus étroite union, & de la *coalition* la plus intime.

Mélange de
la Terre Ar-
gileuse.

Le dernier mélange qui nous reste à examiner, est celui de notre Terre Gypseuse, avec la Terre Argileuse; auquel j'ai ajouté aussi différentes compositions; ce qui m'a donné matière à des expériences, que je rapporterai en même tems.

Par Terre Argileuse, j'entends

toujours l'Argile blanche bien purifiée. J'ai pris, en différentes proportions du Bol blanc & de l'Albâtre, de l'Argile blanche & du Gyps calciné, de la Pierre à Plâtre ou de la Pierre Spéculaire. Ces différents mélanges m'ont donné des produits tous différens. J'ai observé, que ces matieres prises par poids égal, & mises dans un feu peu violent & de peu de durée, se lient fortement, qu'elles se prennent en une masse pierreuse, tantôt blanchâtre, tantôt grisâtre & tantôt à taches jaunes; cependant, pour l'ordinaire, elles sont d'une dureté à faire beaucoup de feu, étant frappées contre l'Acier. On ne peut pas déterminer ici exactement la proportion, qui conviendrait à tous ces mélanges, à cause que les Argiles & les Gyps sont, tantôt plus blancs, tantôt plus gris, tantôt plus purs, tantôt moins purs: cependant chacun pourra facilement trouver le véritable mélange en variant un peu les proportions.

Si l'on donne à un de ces mélan-

84 EXAMEN CHYMIQUE

ges un feu violent & bien continué, toute la matiere se fondra, se liera bien, & se changera en une masse très-compacte demie transparente, couleur de lait, & souvent aussi tirant sur le jaune, d'une dureté parfaite: mais il n'est pas si facile de lui donner une parfaite transparence. On ne fera rien par un feu modéré ou trop peu continué: car si l'on retire la matiere trop tôt du feu, on la trouvera gonflée, & toute poreuse. Il ne faut pas non plus trop remplir les creusets, car la matiere s'élève pendant l'action & la réaction des deux substances, & n'est alors, pour ainsi dire, qu'une écume. Ainsi, si les creusets sont trop remplis, & si la matiere y est trop pressée, tout s'enfuit, comme il m'est arrivé souvent; & le peu de matiere qui reste, s'unit même avec une partie de la substance du creuset, & une masse compacte, verdâtre & transparente. D'ailleurs tous ces mélanges font feu étant frappés contre l'acier.

J'ai continué mes expériences,

en changeant la proportion de ces matieres, & j'ai remarqué, que si je mêlois avec une partie d'Argile, une partie & demie d'Albâtre, cette proportion me donnoit à un feu suffisant, une matiere assez compacte, demi-transparente, faisant feu avec l'Acier; mais si je prenois avec une partie d'Argile, deux parties d'Albâtre ou de Pierre Spéculaire, il ne m'étoit pas possible, même à un feu des plus violens, de mettre ma matiere en fusion, pas même de lui faire prendre de la mollesse. Elle restoit friable, ne se lioit point & ressembloit, le plus souvent *, à une cendre grise, ou tout au plus elle commençoit à jeter un peu d'écume **.

Si j'augmentoïs, au contraire, le poids d'Argile ou du Bol, en mettant, par exemple, six parties de Bol sur cinq parties d'Albâtre,

* L'Allemand peut signifier aussi : pour la plus grande partie.

** Voyez les corrections faites à mon traité sur les Vaisseaux qui résistent au feu. La traduction Française de ce traité est sous presse.

86 EXAMEN CHYMIQUE

la proportion étoit encore assez bonne : mais deux parties d'Argile avec une partie d'Albâtre, restoient dans un feu violent, friables, comme une cendre grise : trois parties d'Argile, & une partie d'Albâtre, m'ont donné une matiere friable, jaunâtre, tirant sur le blanc : quatre parties d'Argile faisoient le même effet.

Avec d'autres compositions.

A ce mélange de la Terre Gypseuse & Argilleuse, j'ai ensuite ajouté d'autres matieres, par exemple, des Sels Alcalis, & cela en différentes proportions : j'ai donc pris de l'Argile & de l'Albâtre, de chacun trois parties, & une partie de Sel Alkali, ce qui m'a donné une masse assez liée qui ressembloit au Marbre. Si je prenois deux parties d'Argile, & autant de Pierre Spéculaire, avec une partie de Sel Alkali, ce mélange formoit une masse opaque, jaunâtre, tirant sur le blanc ; & si j'y ajoutois un peu plus d'Alkali, il s'élevoit pour l'ordinaire assez fortement comme une matiere spongieuse, & commençoit à entrer en fusion. De pareils mélanges,

qui deviennent d'abord spongieux, s'affaissant, pour l'ordinaire à un feu plus violent, ou plutôt, à un feu long-tems continué. Tous ces produits font beaucoup de feu avec l'Acier.

Si j'ajoutois un peu de Verre à ce dernier mélange, il devenoit feuilleté & très-peu lié.

L'Argile, l'Albâtre & le Salpêtre pris en parties égales, se lient bien; mais ils ne font qu'une masse, opaque & peu digne d'attention. Au contraire, trois parties d'Albâtre & autant d'Argile, avec une partie de Sel fusible de Vitriol*, m'ont donné une masse spongieuse & peu liée. Si j'employois le même mélange, avec un peu de Borax, il devenoit spongieux à un feu modéré; & d'un beau jaune transparent,

* Par Sel fusible de Vitriol, l'Auteur entend un Sel retiré du *Caput mortuum* du Vitriol surabondamment, saoulé *supersaturatum* d'huile de Vitriol, ou encore le Tartre vitriolé, *supersaturé* d'huile de Vitriol: *Ecclaircissement donné par l'Auteur.*

88 EXAMEN CHYMIQUE

à un feu violent. Si le creuset pendant la fusion est couvert négligemment, où s'il s'y fait une ouverture, surtout au commencement, le mélange aura une couleur toute noire; & cela peut-être, par des charbons qui seront tombés dedans. Si le feu n'est pas continué assez long-tems, ce mélange sera couvert d'une croûte blanche. Si j'ajoute encore à ce mélange, au lieu du Borax, un deuxième & même un sixième de Cristal, il se fondra assez bien; mais il aura une couleur blanchâtre, & ne sera que demi transparent; cependant assez dur pour faire feu avec l'Acier, à un feu plus doux, il devient spongieux & moins lié; & cela d'autant plus, que j'augmente la dose du Verre. La même chose arrive, quand j'emploie le Verre de Saturne à la place du Verre ordinaire. Ce dernier mélange se fond assez facilement; mais aussi à un feu trop foible, il s'élève en écume ayant pour l'ordinaire une couleur tirant sur le jaune. Mais si je trouve la juste proportion du Verre de

Plomb, & que je donne bon feu, ce mélange deviendra compacte, transparent & jaune. Ces mélanges exigent de plus, qu'on leur donne assez d'espace dans les creusets; autrement ils se répandront, parce qu'au commencement ils jettent beaucoup d'écume pendant assez long-tems, & ils sont dans un grand mouvement.

Si je prends trois parties d'Albâtre, une partie d'Argile, & le Verre de Plomb dans une proportion convenable, la masse deviendra transparente, mais d'une couleur verte, tirant sur le jaune; au lieu que trois parties d'Argile & une partie d'Albâtre, donneront une masse moins bonne, & qui donnera plus d'écume; & par conséquent le premier mélange est plus disposé à la fusion, & celui-ci est plus rebelle, & demande un feu plus long-tems continué, si on veut le pousser jusqu'à la transparence.

En ajoutant des Terres Alcalines à ce mélange, j'ai observé les Phénomènes suivans: Après avoir pris

Avec des
Terres Alca-
lines.

90 EXAMEN CHYMIQUE
de l'Albâtre, de l'Argile & de la
Craye par poids égal, leur mélange m'a donné à un feu modéré, une
masse grise & friable; à un feu vio-
lent au contraire, il est entré un peu
en fusion, mais il est resté poreux,
& couleur de lait. Si je prenois
deux parties d'Argile, une partie
d'Albâtre & une partie de Craye,
ce mélange entroit mieux en fusion,
& produisoit une masse jaunâtre,
quoique peu transparente.

Trois parties d'Argile, une par-
tie d'Albâtre & une partie de Craye,
entroient bien en fusion, & don-
noient une masse jaunâtre & très-peu
transparente: j'ai ensuite mêlé parties
égales d'Argile, d'Albâtre & de
Craye, avec du Minium, le pro-
duit en a été une masse jaunâtre,
compacte, vitrifiable, & qui n'é-
roit pas parfaitement transparente.
Si à la place du Minium, j'employois
du Borax calciné dans la même pro-
portion, ce mélange me fournissoit
une belle masse transparente.

S'il arrive que le creuset prenne
de l'air, la masse deviendra toute

noire ; & cet accident arrive surtout au commencement de l'opération ; car s'il n'arrive qu'au moment que tout est bien en fonte , il ne porte aucun dommage à la matiere , comme je l'ai remarqué plusieurs fois.

Au lieu de la Craye , j'ai aussi pris de la Corne de Cerf calcinée , qui a porté dans mon mélange , une fusibilité plus considérable encore , lors même que je n'employois la Corne de Cerf qu'en petite quantité , telle qu'elle ne faisoit peut-être que la sixieme , ou même seulement la douzieme partie du mélange. Avec la Chaux de Coquilles , on peut observer les mêmes Phénomènes.

Après avoir retranché de ce mélange la Craye , & employé à sa place , une Terre Vitrifiable , j'ai observé les effets suivans : l'Albâtre , l'Argile & les Cailloux pris par poids égal , se fondent un peu à un feu modéré. Ils écument beaucoup & font feu avec l'Acier : leur masse est le plus souvent jaunâtre. La même chose arrive , si je prends deux par-

Avec des
Terres Vitri-
fiables.

92 EXAMEN CHYMIQUE
ties d'Argile autant de Cailloux ,
& une partie d'Albâtre : il en est de
même , si je prends deux parties
d'Argile , une partie de Cailloux &
une partie d'Albâtre : si au contrai-
re , j'emploie quatre parties d'Ar-
gile , deux parties d'Albâtre & une
partie de Cailloux , la masse se liera
bien , mais elle restera entierement
opaque & un peu friable. Si je mets
quatre parties d'Argile , une partie
d'Albâtre , & deux parties de Cail-
loux , le produit est le même que
dans l'expérience précédente ; mais
si on emploie un feu très-violent ,
le mélange d'Albâtre , d'Argile &
de Cailloux pris en parties égales ,
se mettra bien en fusion , fera beau-
coup de feu avec l'Acier , & aura
une couleur de lait , & quelquesfois
aussi une couleur jaunâtre ; mais il
s'élèvera fort haut dans le creuset ,
& il fera dans une grande agitation ,
avant que de s'affaïsser , & de pren-
dre une fusion tranquille.

Si je mêle de l'Argile , du Quartz
ou du Caillou , de chacun deux par-
ties avec une partie d'Albâtre , ce

mélange se fondra bien, & donnera une couleur de lait, mais il ne peut pas devenir transparent; & si le feu n'est pas continué assez long-tems, il restera poreux. Si ensuite on prend de l'Argile & de l'Albâtre, quatre parties de chacun, pour mêler avec une partie de Pierre Vitrifiable, ce mélange sera plus rebelle & plus difficile à se fondre, & il restera poreux, à moins qu'on ne l'aide par quelque addition convenable.

J'ai observé en général, dans les compositions de cette espece, dans lesquelles il entre beaucoup de Terre Vitrifiable, que l'Albâtre, la Pierre Spéculaire, le Gyps, &c. sont plus faciles à fondre que la Craye, le Marbre, la Chaux, &c. si aux mélanges précédents, on ajoute encore un peu de Cristal, ils se fondent généralement avec beaucoup plus de facilité.

En dernier lieu, pour finir ces expériences sur les Terres Gypseuses, j'ai mis en fusion de l'Albâtre, de l'Argile, du Spath fusible, en égales portions, & j'ai observé,

94 EXAMEN CHYMIQUE

que ce mélange s'est bien fondu ; mais qu'il n'est devenu transparent que très-difficilement, & que d'ailleurs, il étoit compacte & assez dur.

Les réflexions que j'ai faites sur ces travaux , & les conséquences que j'en ai tirées, sont d'une trop grande étendue , pour que je puisse m'y arrêter présentement. Je les abandonne volontiers au jugement de Connoisseurs.



CHAPITRE III.

Des Terres Argileuses.

DANS ce troisième Chapitre, j'examinerai les Terres & les Pierres Argileuses. On fait assez ce que c'est que l'Argile : il sera cependant nécessaire de déterminer ses différens noms, & d'établir ses marques caractéristiques, pour qu'on ne se méprenne pas, comme il n'arrive que trop souvent ; & d'autant plus, que les Savans, sont pour l'ordinaire, ceux, qui examinent le moins ces matieres, qu'ils regardent comme trop peu dignes de leur attention, quoiqu'en effet, ces connoissances soient la véritable base de connoissances plus importantes.

De l'Argile

L'Argile est très-souvent nommée ^{Ses différens noms.} en Allemand, *Letten*, surtout par les gens qui travaillent aux Mines. Ces gens appellent ordinairement, *Letten*, les Terres Argileuses, qui se trouvent bien avant dans la Ter-

96 EXAMEN CHYMIQUE
re, & parmi les Minéraux. Ces Terres sont plus ou moins pénétrées d'exhalaisons Minérales. La même Terre est aussi appelée par d'autres *Bestieg* ; & elle diffère des Argiles ordinaires, qui se trouvent pour la plûpart , à la surface de la Terre. M. Henckel, & d'autres Auteurs avec lui , appellent aussi l'Argile, *Mergel* , Marne. Mais comme la véritable Marne , (c'est - à - dire, celle qui est employée par tout pour engraisser les Terres) est principalement , & essentiellement composée de parties qui font effervescence avec les Acides, & qu'elle doit par conséquent être rangée avec les Terres Alcalines ; je pense , qu'il est plus à propos , pour éviter toute confusion & toute équivoque de laisser le nom de Marne à cette dernière espèce de Terre & de ne le point donner à la Terre Argileuse. Toutes les Terres connues sous le nom de Bol & de Terre Sigillée , ne sont autre chose que de véritables Terres Argilleuses.

Ses qualités
extérieures.

Les qualités extérieures de l'Argile ,

gile, par lesquelles on la distingue d'abord des autres espèces de Terres, sont assez connues: on remarque surtout dans l'Argile une substance tenace, douce, molle & grasse au toucher; on observe qu'elle s'attache facilement à la langue, qu'elle se divise dans l'eau promptement, & en parties très-fines; c'est précisément par-là, qu'on peut la séparer facilement des Terres étrangères & grossières, auxquelles elle est mêlée.

Les Galenistes désignent cette propriété des Terres Argileuses, en disant que cette Terre se fond dans la bouche comme du beurre. Quelques Auteurs prétendent, qu'on peut ajouter aux qualités distinctives de l'Argile, celle de teindre les mains; ce qui est nié par d'autres. Je pense comme ces derniers, que cette propriété n'est pas essentielle à l'Argile.

On appelle Bol une Terre Argileuse fine, qui est plus poreuse que l'Argile commune, & qui est presque brillante. Le Bol peut se travailler à la rouë, aussi-bien que l'Argi-

le ordinaire, quoique M. *Bromel* prétende que ces deux matieres différent à cet égard.

Les Bols bien lavés & marqués, s'appellent *Terres Sigillées*. Il y a pourtant plusieurs *Terres Sigillées* qui ne sont pas lavées, ou du moins qui ne le sont que fort légèrement, puisqu'on trouve encore parmi, beaucoup d'impuretés, ou de matieres hétérogènes, quoique cette lotion puisse se faire aisément, par la solution dans l'eau, par la filtration à travers un tamis fin, par une précipitation lente, & par la dessiccation. C'est par ce moyen qu'on peut séparer le Bol, du Sable, des Cailloux, d'une Terre Talqueuse grossiere, & même des Pyrites Sulphureuses, qui s'y trouvent mêlées quelquesfois en assez grande quantité, comme près de *Vvalbeck*, & près d'*Almerode*.

Le *Glimmer* * très-fin, ou la Terre fine de Talc, la Marne, la Craye, & la Terre Calcaire, ne s'en sépa-

** *Sterile Nitidum, vel Terra Micacea splendens.* Expl. de l'Auteur.

rent pas, au contraire, par le même moyen ; ils restent mêlés aux Argiles, & portent des différences spécifiques dans ces Terres.

Les Argiles diffèrent beaucoup ^{Ses couleurs,} par leurs couleurs : on en trouve de blanches, de grises, de jaunes, de rouges, & mêmes quelques espèces de couleur de chair. L'Argile bleue, est l'Argile ordinaire des Potiers. Il y en a aussi de mêlées d'un *Glimmer* très-fin, ou d'une espèce de Tal. Les Argiles blanches sont toujours les plus pures, & elles sont d'autant meilleures, qu'elles sont plus blanches. Celles qui sont colorées, sont toutes en général plus ou moins chargées de particule de Fer. De là vient, que les Argiles jaunes, grises, bleues, &c. étant calcinées, deviennent quelquefois blanches.

Ces espèces d'Argiles Martiales sont d'ailleurs très-différentes par leur plus ou moins de finesse. Si l'Argile est très-chargée de gros Sable, & de parties de Fer, elle est propre à faire des Briques & des Tuiles.

100 EXAMEN CHYMIQUE

Le Limon ordinaire appartient aussi à la classe des Terres Argilleuses grossières , quoique la véritable Argile en fasse la moindre partie. Mais si l'on purifie ce Limon par la lotion , il se cuit ensuite assez bien , & prend une dureté qui pourroit le rendre propre à différens usages.

Argile
chargée de
particules
de Fer.

Les différentes couleurs des Argiles , sont dues précisément aux particules de Fer dont elles sont chargées. On peut s'en assurer par l'extraction de ces parties ; car si on applique de l'Eau Régale à l'Argile rouge , la substance Martiale passe dans le menstrue , & l'Argile reste blanche. Si l'on concentre cette dissolution , tirée de l'Argile communément appelée *Terre de Lemnos* , on a un précipité de couleur de pourpre. L'Eau régale pure appliquée à l'Argile ordinaire des Potiers , en tire aussi une teinture très-jaune.

Cette dissolution se fait avec effervescence. *Becher* a déjà fait cette observation sur le Crayon rouge ; & j'ai trouvé la même chose dans des Argiles fines , & dans les Terres

nommées ordinairement : *Terres Siggillées*.

Or que cette substance de Fer soit tantôt plus grossière, & tantôt plus tenue, & qu'elle ne soit même le plus souvent qu'une simple matière colorante fine, * cela se voit en ce que l'Eau-Forte n'a point de prise sur quelques-unes de ces Terres colorées, quoique d'ailleurs elle entame assez rapidement le Fer grossier ; & que pour réussir à les décolorer, il faut employer de l'Eau Régale. On voit cela aussi par la différence de la fusibilité, qu'elle donne à l'Argile. De-là vient, que quelques-unes de ces Terres donnent dans la fusion une masse grossière, noire, couverte de scories Martiales & d'écume ; telles sont les Argiles grossières rouges & jaunes, la Terre d'Angleterre, &c.

Les Argiles plus fines se calcinent mieux dans le feu, deviennent très-dures, & font feu avec l'Acier. M.

* une Terre colorée Martiale très-divisée.

Henckel, dit, avoir trouvé une Terre près de *Gieshubel*, qui devient si dure au feu, qu'elle fait feu avec l'Acier comme le meilleur Jaspe. On peut observer facilement la même chose sur le Crayon rouge ordinaire.

D'ailleurs il reste encore bien des choses à apprendre sur les différences de ces extractions.

La Terre Argilleuse se trouve partout, & même en assez grande abondance. Ce n'est pas sans raison que la main du Créateur l'a répandue si abondamment dans la Terre, puisqu'elle fournit aux hommes tant d'ustensilles ou d'instrumens dont ils ne sauroient se passer.

Le *gluten*, que toutes ces Terres Argilleuses contiennent, & par lequel elles se distinguent de toutes les autres Terres, & surtout de la Terre Vitrifiable; ce *gluten*, dis-je, qui rend ces Terres propres à former une pâte maniable, avec une très-petite quantité d'eau, & qui paroît devoir son origine à une eau muqueuse, ou tenace incorporée dans cette Terre, mérite surtout d'être

considéré attentivement. C'est cette matiere qui fait que cette Terre est la seule qui se laisse travailler à la roue, & qu'elle devient capable de prendre tant de formes différentes. C'est à ce *gluten* qu'elle doit sa propriété, de pouvoir recevoir d'autre Terres, en de certaines proportions, de se durcir avec elles, & de produire par-là tant de variétés.

Ce *gluten* paroît être différent de tous les autres : car le *gluten*, qui se rencontre dans les végétaux, les Animaux & les Minéraux, renferme toujours une substance saline, & surtout quelque chose d'inflammable mêlé à une Terre très-fine ; au lieu qu'on ne peut découvrir dans l'Argile aucun vestige de Sel, ni de substance inflammable. En effet, on ne retirera jamais aucune substance saline des Argiles pures, ni par la lessive, ni par la distillation. Encore moins trouvera-t-on la trace d'une matiere inflammable. L'Argile ne fait aucune étonation avec le Salpêtre ; &c. On observe néan-

moins dans les Terres qui ne se laissent pas travailler à la roue par elles-mêmes, qu'on peut leur donner cette propriété, en les imbibant d'une Eau chargée de Gomme, de Miel, de Sucre, de Colle, &c. ou bien avec de l'Huile cuite, &c. J'ai trouvé encore, par une expérience que j'ai faite avec de l'Huile de Vitriol, & dont je parlerai dans la suite, que l'Argile doit contenir quelque peu d'une substance inflammable, qui contribue avec la finesse de cette Terre, à la production des Phénomènes que je rapporterai.

Ses propriétés
intérieures.
Les propriétés intérieures de l'Argile, nous doivent donner plus de lumière sur sa nature. Parmi ces propriétés, j'établis d'abord celle-ci, que l'Argile pure, comme telle, ne fait point effervescence avec les Acides, & que ces Menstrues ne l'attaquent pas. Je dis l'Argile pure, parce que les Argiles qui font effervescence avec les Acides contiennent une matière étrangère. Par exemple, l'Argile jaunâtre qu'on trouve près de *Rüderstorff*, dans des Car-

rières à Chaux , fait effervescence avec les Acides , parce qu'elle est mêlée avec quelques parties de la Terre Calcaire , dont elle est environnée. L'Argile des Briques & des Tuiles est souvent mêlée avec quelque Terre Calcaire , que les Tuilliers appellent Marne , avec assez de raison. Les Tuiles & les Briques faites de cette Argile sont mauvaises , friables & cassantes , du moins quand la Terre Calcaire s'y trouve en une certaine quantité ; parce que cette Terre étant calcinée , se gonfle par l'eau qu'elle prend avidement , & fait éclater les Briques.

Le Bol d'Armenie , l'Argile de *Gieshubel* , & plusieurs autres Argiles , font effervescence avec les Acides : la Terre de Lemnos , ou la vraie Terre Sigillée , & toutes les Argiles blanches , ne font point d'effervescence avec les Acides.

Si l'Argile est chargée d'un Fer grossier , elle fera quelque effervescence ; mais si elle contient des parties de Fer fines & subtiles , elle ne fera point d'effervescence ; cepen-

Extractions
avec l'Eau
Régale.

dant avec le tems on peut extraire ces parties par la digestion. Il faut observer, que l'Eau-forte ne peut attaquer cette derniere Argile chargée de parties Martiales fines, & qu'il faut employer dans ce cas une bonne Eau Regale ; ce qui est très-digne d'attention. Par cette Eau Régale, on peut extraire & séparer promptement cette matiere colorante, enforte que l'Argile restera pure, blanche, & entierement décolorée.

La dissolution qui résulte de cette opération, rapprochée & tombée ensuite en *deliquium*, est donnée pour un Or potable, par *Bartholetus*, dans son *Traité de Respiratione difficili* : mais elle n'est en effet qu'une dissolution, ou une liqueur styptique, & Martiale, qui donnera par le Sel Alcali un précipité, qui étant édulcoré, pourra être employé, avec quelque utilité, à teindre les Verres. M. *Bromel* dit trop généralement, & avec peu d'exactitude, que les *Terres Sigillées* font effervescence avec les *Acides*, & les absorbent, & que cependant l'*Acide* n'en est ni détruit,

ni adouci (comme il arrive avec la Craye & les Yeux d'Ecrevisses) mais seulement caché , & qu'enfin ces Terres avec l'esprit de Vitriol , ou avec l'esprit de Soufre , donnoient un Alun.

Cela n'est vrai que de ces Terres Sigillées qui contiennent un peu de Marne ; car alors , ce peu de substance Alcaline absorbe une petite quantité d'Acide , & fait effervescence avec lui. Mais comme il n'y a pas assez de cette Terre Alcaline pour saouler tout l'Acide , il en reste beaucoup de libre , & même la plus grande partie qui n'est que concentrée , & qui reste invariable , si on n'expose ce mélange qu'à un feu doux.

*' Avec l'huile
de Vitriol.*

Ceci me conduit naturellement à rapporter cette expérience , avec l'huile de Vitriol dont j'ai parlé ci-dessus. L'esprit de Vitriol n'entame pas sensiblement l'Argile , par le secours d'une simple digestion. Mais M. Hellot rapporte une expérience dans les derniers *Mémoires de l'Académie des Sciences de Paris* , * par

* C'est d'un Mémoire de M. Hellot sur la

108 EXAMEN CHYMIQUE
laquelle il fait voir , que par des
manipulations convenables , on
peut dissoudre dans l'huile de Vi-

Liqueur *Æthérée* de Frobenius , imprimé
dans les *Mémoires de l'Academie Royale des
Sciences* 1739, que M. Pott a pris ce qu'il cite
ici. Voici les faits rapportés dans ce mémoire.
M. Hellot dit qu'ayant employé la Terre glaise
ordinaire d'Iffy, pour interméde, dans la distil-
lation de l'*Æther* de Frobenius, cette Terre
retirée après l'opération étant parfaitement
édulcorée, & séchée jusqu'à ce qu'elle n'eût plus
d'humidité, que ce que la glaise ordinaire en
doit avoir pour être paîtrissable , cette Terre ne
se paétrissoit plus , n'avoit plus d'onctuosité ,
paroïssoit presque aussi friable qu'un *Sable* hu-
mecté , & ne durcissoit point au feu : que l'eau
acide des lotions de cette Terre étant con-
centrée , se congele en une espece de *Beurre* ,
que la Terre qui sert de base à cette espece de
Beurre étant précipitée par l'*Huile* de Tar-
tre , puis lavée exactement , & à demi séchée
sur un filtre , reste grasse & douce au toucher ,
se prend à la langue comme un *Bol* , se paétrit ,
& s'attache aux doigts comme une glaise bien
choisie. Il semble que l'on pourroit conclurre
de ces expériences, ajoute M. Hellot : que sans
cette espece de *Bol* , la Terre de Potier n'auroit
aucune liaison , & leur deviendroit inutile ,
puisque elle reste friable , quand cette Terre
blanche lui est enlevée.

triol, un peu d'Argile blanche & pure : d'où il conclut, que cette Argile, d'ailleurs si homogène, est composée de deux sortes de substance, dont l'une est soluble, & l'autre insoluble par les Acides : *Que si l'on séparoit l'huile de Vitriol de l'Argile, la Terre qui resteroit, ne se durceroit point au feu ; mais que si on la faisoit dissoudre dans l'eau, & ensuite précipiter par une lessive Alcaline, ce qui auroit été précipité se laisseroit de nouveau pétrir & former.*

Cette expérience est juste ; car il est vrai qu'à un feu fort, il se dissout dans l'huile de Vitriol, une portion d'Argile pure, mais, à la vérité, peu considérable, laquelle est aussi précipitée par le Sel de Tatre, après une dissolution préalable avec de l'eau *, & après une filtration à travers le papier gris. Mais ce précipité n'est plus une vé-

* Si on applique de l'eau à l'Argile de laquelle on a séparé l'Huile de Vitriol, qu'on filtre &c.

ritable Argile ; c'est plutôt une Terre Alcaline qui fera toujours effervescence avec tous les Acides, de la même manière, qu'une Terre édulcorée d'Alun à coutume de le faire, soit que cette Terre Alcaline fut enveloppée & cachée dans l'Argile, soit, ce qui est plus vraisemblable, qu'elle soit devenue Alcaline, par les altérations qu'elle a éprouvées dans cette opération.

Si on rapproche doucement cette dissolution, & qu'on la fasse cristalliser, on obtiendra des Cristaux durs, sensiblement astringents, avec un arrière-goût douceâtre ; en un mot un Sel qui a toutes les propriétés d'un véritable Alun. Cette découverte est importante pour la Chymie Physique ; car on a cru jusqu'à présent, que la base de l'Alun étoit une Terre Calcaire, une Terre Crétacée, ou d'Ardoise, dissoute dans l'Acide Vitriolique ; & cependant personne n'a pu faire un véritable Alun, de ces Terres de l'esprit de Vitriol.

A cette occasion, j'ai fait moi-

même plusieurs expériences sur toutes les Terres Gypseuses & sur les Vitrifiables ; mais toujours sans succès. La matiere Saline que j'ai obtenue de la Chaux, de la Craye & du Gyps, s'est cristallisée en forme de barbes de plumes, sans goût sensible : elle s'est trouvée peu soluble dans l'eau, ou point du tout ; par conséquent, le Limon ou la Terre Argileuse s'est effectivement distinguée de toutes ces autres Terres à cet égard ; & par là la question est terminée, & tout doute est levé.

J'ai observé d'ailleurs, que dans la distillation de l'huile de Vitriol, & de l'Argile, il passe un esprit de Vitriol volatil, & qu'il se trouve à la partie supérieure du residu, une pellicule sensiblement noire ; deux signes certains & reconnus de tous les Chymistes d'une matiere inflammable. J'ai aussi retiré par la distillation, de l'huile de Vitriol de dessus une Terre Sigillée rouge, nommée communément, *Terre de Lemnos*, & j'ai observé les mêmes Phénomènes. La couleur rouge de cet-

te Terre a été tellement détruite par l'huile de Vitriol , dans cette opération qu'il n'en a plus rien paru , & que le résidu est devenu sensiblement blanc. La Terre qui a été précipitée de la dissolution , tiroit un peu sur la couleur jaunâtre.

J'ai séparé de la même manière , par la distillation , une Eau Régale forte , d'une Argile blanche & pure : j'ai dissous le résidu avec l'eau : je l'ai filtré & précipité par un Sel Alkali , & j'en ai obtenu un pareil précipité , excepté qu'il étoit en moindre quantité , que celui que m'a donné l'huile de Vitriol.

Au reste , la propriété de l'Argile dont nous parlions d'abord (sçavoir , que pour l'ordinaire , lorsqu'elle est pure , elle ne fait point d'effervescence avec les Acides , & que la simple digestion ne suffit pas pour en dissoudre quelque chose de sensible par les Acides) est établie par ces expériences. Cette Terre à cela de commun avec la Terre Gypseuse , & avec la Terre Vitrifiable.

Une autre propriété assez connue de l'Argile, c'est que cette Terre se charge volontiers des matieres grasses ; & que c'est pour cela qu'elle est employée à dégraisser la laine, & à ôter les taches des habits. Mais c'est par le feu que nous découvrirons mieux le vrai caractère distinctif de la Terre Argileuse. Le voici :

Toute Argile se durcit par le feu, & aucune Argile pure ne peut jamais être mise en fusion sans addition, pas même dans un feu des plus violents. Cette Terre n'est pas vitrifiable : je dis l'Argile pure, car les Argiles colorées, qui dans un feu violent s'amollissent à la fin, se mettent en fusion, & se convertissent même en des scories ou en verre, doivent cette fusibilité aux parties de Fer qu'elles contiennent ; ce sont ces parties Martiales qui remplissent dans ce cas la fonction de fondant, & font que l'Argile, d'ailleurs si rebelle & non fusible, se met en fusion ; car aussi-tôt que j'ai extrait ces parties de Fer par des Menstrues, & que

Son caractère dans le feu.

114 EXAMEN CHYMIQUE

par - là , j'ai purifié l'Argile , elle devient absolument refractaire ou infusible ; par conséquent , plus l'Argile est pure , plus elle est dure à la fusion , & plus elle est impure & Martiale , plus elle devient fusible. Certains mélanges d'une Terre Alcaline ou de Marne , ou bien d'une Terre fusible , colorée & chargée de Sable , peuvent contribuer aussi à cette fusibilité. Le *durcissement* de l'Argile est donc son caractère spécifique * , par lequel on peut découvrir les Argiles cachées , & mêlées à d'autres matieres.

Par-là on peut aussi découvrir d'autres espèces de Terre.

Par cette propriété , on peut connoître que l'Ochre contient une Terre Argilleuse , car elle se durcit à un feu moderé , sans faire pourtant feu étant frappée contre l'Acier. La Terre rouge d'Angleterre se durcit au feu , quoique dans un feu violent elle se mette enfin en fusion , à cause des parties de Fer dont elle

* *Proprium in quarto modo , quod omni soli & semper inest.*

est mêlée. Le Bol prétendu d'Arménie devient dans le feu noirâtre & compacte. La Terre à foulon (*Walcker-Erde*) est une Terre Argilleuse, & se durcit au feu. La Terre grise d'Angleterre devient au feu dure, d'une couleur tirant sur le brun, & fait feu avec l'Acier. Il en est de même de la Terre blanche d'Angleterre, qui devient même plus dure ou plus compacte. Le *Lac Lunæ* devient assez dur dans le feu, mais il ne fait pas feu avec l'Acier. Le *Silber-gur* * blanc, que l'on tire des Mines, qui est le plus souvent mêlé avec une Terre nommée *Glimmer*, se durcit au feu & fait feu avec l'Acier.

Le *Medulla Saxi* (*Steinmarck*) se durcit au feu plus fortement que les autres espèces, & fait beaucoup de feu avec l'Acier. Il y en a même des espèces, qui sont comme de

* Gur d'Argent... *est terminus Technicus*; denotat Terram tenacem, onctuosam ex fodinis, colore argenteo præditam. Expl. de l'Auteur.

116 EXAMEN CHYMIQUE

véritables Pierres, qui ont perdu dans la Terre, ou même dans l'air leur véritable *gluten*, & qui par conséquent, ne se laissent point travailler à la roue : mais elles se durcissent par leur *durcissement* au feu, & elles font voir, que leur Terre primitive est véritablement de l'Argile ; comme le Tripoli, qui est déjà assez compacte, & qui devient très-dur au feu, de façon qu'il fait feu avec l'Acier ; il y en a même qui se vitrifie à sa superficie.

Il faut aussi ajouter ici le Crayon rouge, parce qu'il se durcit si bien au feu, qu'il fait beaucoup de feu étant frappé contre l'Acier. La Craye d'Espagne ou le *Speck-Stein* *, & l'Emeril font le même effet, la Serpentine, (qui a été généralement regardée jusqu'à présent comme une espèce de Marbre,) se trouve dans le même cas que ces autres Terres, dont nous ve-

* Voyez l'examen Pyrotechnique du *Steatites*, à la suite de cette Dissertation.

nous de parler, & qui nous donnent toutes des preuves certaines, que leur substance est réellement une Terre Argileuse. Mais j'ai, sur ces dernières Terres un travail particulier, où cette matière est traitée encore plus au long. On voit, en attendant de quelle importance est cet examen, & l'application de ce seul Phénomène, qu'on peut regarder comme la clef véritable pour connoître les propriétés intérieures de toutes sortes de Terres & de Pierres.

Je vais examiner à présent, ce que l'air & l'eau opèrent sur notre Terre Argileuse : l'Argile blanche ne se gerse pas à l'air par la sécheresse, comme l'Argile ordinaire. Pour prévenir les gersures dans cette dernière, on est obligé de mêler, avec du Sable ou des tets de Pots pilés, & de la sécher fort doucement. Moyenant ces précautions, elle prendra en séchant une dureté médiocre. Cette dureté augmente sensiblement avec le tems, & surtout par l'action des eaux commu-

Son état
dans l'air &
dans l'eau.

nément appellées eaux dures.

C'est ici le lieu de rapporter la fameuse expérience, dont l'Histoire de l'Academie des Sciences de Paris fait mention. Il y est rapporté*: *Quand l'Argile des Potiers lavée, exposée à l'air & imbibée d'eau de Fontaine, est devenue après quelques années aussi dure qu'un Caillou.* On prétend qu'on a fait depuis en Amérique le long de la Mer la même observation, sur la même Terre. L'écume grasse de la Mer a pu sans doute contribuer à ce Phénomène dans le dernier cas. L'Argile bleue, selon l'observation de *Becher*, ramasse & conserve les vapeurs des Eaux souterraines, pour en former des sources; c'est à cause de cette propriété de l'Argile qu'on s'en sert pour empêcher que l'eau ne pénétre dans les Caves. On l'emploie aussi pour contenir les eaux salées dans les Marais salans, que l'on glaïse pour empêcher les eaux de pénétrer dans les Terres, comme il

se pratique en France, où l'on conduit l'eau de la Mer dans des aires ainsi glaisées, pour y former le Sel marin par la chaleur du Soleil.

Quand on lessive l'Argile avec de l'eau, & qu'on fait évaporer cette lessive, on n'obtient rien de salin, du moins rien qui mérite attention; & quand même il s'en présenteroit quelquefois un peu, il faudroit le regarder plutôt comme un produit accidentel que comme un produit essentiel. Quand à ce que M. *Bierling*, prétend dans son Traité intitulé *Adversaria*, page 47, qu'on peut faire prendre un mouvement de fermentation à la Terre Sigillée de *Strigau*, moyennant l'eau de pluie, en sorte qu'enfin, elle laisse échapper une prétendue huile rougeâtre qui vient furnager cette eau; il est clair que cette huile n'est autre chose qu'une substance martiale très-fine, qui forme une iris ou une pellicule de différentes couleurs, qui paroît aussi d'elle-même sur l'eau des pluyes d'orage qui se corrompent, & encore plus fréquemment sur des eaux

croupissantes, & sur des Eaux & des dissolutions Vitrioliques, qui contiennent une matiere colorante martiale très-fine. Il peut se trouver aussi quelque substance vitriolique mêlée dans les Terres Martiales; & ainsi il est très-possible qu'on tire quelquefois par une lessive des Argiles colorées, un peu d'une substance saline, & sur tout quand elles contiennent des Pyrites sulphureuses, & qu'elles ont été exposées pendant quelque tems à l'air. Mais tout ce qu'on en peut retirer, n'est d'aucune utilité, & ne mérite aucune attention.

Il n'est pourtant pas inutile de remarquer que ces différentes qualités des Argiles peuvent porter des variétés dans la distillation de l'esprit de Sel & de l'esprit de Nitre; car ces esprits distillés avec de l'Argile rouge enlèvent effectivement par le moyen du feu quelques parties Martiales, & par conséquent sont d'une couleur plus jaune, que les esprits qui ont été distillés avec une Argile pure & non colorée; mais cette substance Martiale ne s'élève pas

pas quand on fait la rectification de ces esprits.

Par la distillation ordinaire, on ne retire autre chose de l'Argile qu'un flegme, ou une eau, que l'Argile étant dans la Terre, absorbe toujours & qu'elle conserve. Il peut pourtant arriver, que par l'action & le mouvement du feu, le peu d'Acide qui se trouve dans les Terres colorées, soit subtilisé & absorbé par la Terre Martiale & Calcaire, & qu'il naisse de cette combinaison un léger vestige de Sel urineux : mais ce n'est jamais réellement qu'un léger vestige ; & encore se manifeste-t-il moins dans une Argile pure, que dans les autres Argiles, qui contiennent un peu de Marne, comme on peut le voir, par exemple dans le Bol d'Armenie. Boile a fait la même observation.

Becher dans sa *Physique Souterraine* fait beaucoup de cas de ce flegme ; il prétend qu'il est d'une grande vertu, surtout celui de l'Argile bleue, pour les travaux de la Métallique, dans la Médecine, & principalement pour fé-

conder les Terres; mais ces prétentions n'ont pas encore été justifiées. Il y a quelques Auteurs qui prétendent même, que c'est là l'esprit de la nature (*Spiritus naturæ*). Agricola dans ses observations sur Poppius, donne à ce flegme des vertus plus merveilleuses encore, comme cela lui est ordinaire : on peut en retirer, selon lui, un esprit Acide, capable de dissoudre l'Or & l'Argent. Mais ce ne sont là que des discours frivoles.

Dans un feu
ouvert.

Dans un feu ouvert, l'Argile devient compacte, comme je l'ai déjà avancé; les Potiers le connoissent assez : c'est avec une Argile blanche, fine qu'on fait des Pipes. Une Argile blanche mêlée avec du gros Sable rebelle à la fusion, nous donne les creusets de Hesse.

Si les Argiles sont chargées de parties de Fer, elles se fondent non seulement au feu des grands Miroirs Ardens de *Tschirnhausen*, mais aussi à tout autre feu violent.

On peut démontrer la substance Martiale des Argiles colorées d'une autre manière; en les traitant dans les vaisseaux fermés avec une ma-

tiere inflammable, en lavant proprement la matiere, & en lui présentant ensuite l'Aimant. Cette substance Martiale renfermée dans l'Argile, est la véritable cause de sa fusibilité; l'Argile qui en est imprégnée devient à la vérité dure à un feu modéré; mais à un feu violent, elle se met en fusion, & devient tantôt une scorie noire, poreuse, & tantôt un verre noirâtre ou d'un brun obscur. D'un autre côté, il est aussi certain, que les Argiles blanches ne peuvent être mises en fusion par elles mêmes à un feu des plus violents: mais qu'elles deviennent si dures & si compactes, qu'étant frappées contre l'Acier, elles font feu comme un Jaspe, ou comme une Agathe. Car suivant le plus ou le moins de feu qu'on donne à l'Argile, elle devient plus ou moins dure.

M. Boyle conclut de cette observation, dans son *Traité de Productibilitate principiorum Chymicorum*, p. 90 qu'il n'y avoit point de Terre primitive pure, puisque ces Terres ainsi durcies font feu, étant frappées contre

F ij

L'Acier : ce qui prouve qu'elles contiennent un Phlogistique. Mais on peut avancer que dans les matieres qui regardent la Chymie , M. Boyle ne raisonne pas avec assez de justesse : il ne fait point attention , qu'il y a un Phlogistique dans l'Acier. D'ailleurs , quand cette raison ne seroit pas suffisante , (puisque comme le même Auteur poursuit , deux morceaux d'Argile blanche calcinée , frottés long - tems ensemble , répandent enfin une odeur de Soufre. Les Chymistes raisonnables n'avanceront jamais , que la plus grande partie des Argiles blanches soient des Terres entierement primitives ; qu'elles ne contiennent point de Phlogistique , ou qu'elles n'en peuvent pas prendre un peu dans le feu. Car la Doctrine des principes Chymiques n'en seroit pas moins exacte , quand même dans toute la nature , il ne se trouveroit pas une seule Terre primitive entierement pure & non composée ; & qu'elles seroient toujours , au contraire , combinées avec un autre principe : nous ne demandons pas une si grande pureté ,

ni une simplicité absolue, & nous n'en avons pas besoin.

C'est aussi mal-à-propos, que M. Boyle avance dans le même endroit : *Que l'on peut mettre en fusion l'Argile blanche, fondé sur ce qu'elle s'amollit enfin au feu & qu'elle s'y lie* : puisque quand même cela arriveroit, cet effet seroit dû au Sel Alkali du Charbon qui enduit enfin la surface de l'Argile d'une substance de Verre, & la rend molle.

Je ne puis pas non plus déferer au sentiment de M. Boyle, quand il avance au même endroit : *Que l'Argile n'est autre chose qu'un Sable très-fin*. M. Cramer dans sa Docimastie, range aussi l'Argile dans la classe des Terres Vitrifiables : mais le Sable, quoique réduit à sa dernière finesse, ne se laisse jamais travailler à la roue, & ne durcit jamais au feu, ce qui le distingue assez de l'Argile.

Pour suivre sur la Terre Argilleuse la Méthode, dont je me suis servi jusqu'ici, je passerai maintenant au mélange de cette Terre avec les Sels.

*son mélange
avec les Sels.*

Il faut toujours observer, que toutes les expériences suivantes ont été faites sur une Argile blanche, pure & bien lavée ; & que c'est de celle là seule que doit s'entendre tout ce que j'avance. Cette Terre m'a donc offert les Phénomènes suivans.

J'ai traité à un feu modéré de l'Argile blanche, avec la dixième partie d'un Sel Alkali Caustique : je l'ai aussi imbibée avec la dissolution du même Sel, jusqu'à ce qu'elle n'en ait pû recevoir davantage ; je l'ai ensuite calcinée, & elle s'est changée en une masse compacte, faisant feu avec l'Acier, tantôt blanche, tantôt jaunâtre & tantôt grisâtre. Mais il ne m'a pas été possible, à ce degré de feu, en quelque proportion que j'aie mêlé ces deux matières, de leur faire prendre de la transparence.

Dans un feu assez violent, & long tems continué deux parties d'Argile & une partie de Sel Alkali ne se sont pas mises en fusion ; ce mélange a produit un corps grisâtre & très-peu lié. Si je prenois parties égales de ces deux matières, j'avois un

corps un peu mieux lié, mais qui restoit entierement opaque. Lorsque je mêlois une partie d'Argile avec deux parties d'Alcali, ce mélange me donnoit une masse transparente, vitrifiable & jaunâtre.

Avec le Salpêtre j'eus contre mon attente, des effets biens différens. Je mêlai une partie d'Argile avec deux parties de Salpêtre : ce mélange se fondoit à la vérité, & paroissoit jaunâtre; mais il restoit encore sensiblement opaque. Quatre parties de Salpêtre, & une partie d'Argile donnoient une scorie Saline, qui, à sa partie inferieure étoit jaune, & à sa partie supérieure d'un rouge assez vif. Six parties de Salpêtre & une partie d'Argile donnoient une scorie Saline, *ignée* *, noire comme de la Poix. Il paroît clairement par ces expériences, non-seulement qu'on a beaucoup plus de peine à rendre l'Argile vitrifiable, que les Terres proprement nommées vitrifiables;

Avec le
Salpêtre.

* Phlogistique, contenant du Phlogistique.

128 EXAMEN CHYMIQUE

mais aussi que dans l'Argile blanche même, il se trouve encore quelque matière sulphureuse ou colorante.

Avec l'Ar-
sénic fixe,

J'ai pris ensuite de l'Arsenic fixé par le Salpêtre, que j'ai mêlé avec poids égal d'Argile. J'ai mis ce mélange dans le feu, & j'ai trouvé, que toute la masse se vitrifioit & devenoit belle & transparente, d'une couleur jaune comme un succin très-clair; mais une bonne partie s'en est répandue dans la fonte, par la violente réaction de ces matières. Cette opération demande un feu bien soutenu; car une autrefois, faute de cette circonstance, le même mélange ne s'est pas fondu en une masse compacte & liée; mais il a pris une consistance fort singulière: il s'est divisé en petites feuilles jaunes, poreuses & transparentes. Si je prends deux parties d'Arsenic fixe, & une partie d'Argile, ce mélange se vitrifie encore plus promptement, & devient plus transparent & plus jaune; mais il se répand aussi plus que le mélange précédent.

Ces deux mélanges ont jeté tant

d'écume, & sont si fort montés au-dessus des creusets, qu'il m'est arrivé quelquefois, de ne pas retenir la moindre chose; par conséquent cette opération demande des creusets amples & un feu lent, mais continu. On peut aussi teindre ces masses, qui cependant ne reçoivent point toute les couleurs.

On voit aussi par ces expériences, la propriété singulière de l'Ar-sénic mêlé avec l'Argile, & combien ce mélange peut être porté facilement à la vitrification. On n'observe pas la même chose sur l'Ar-sénic, mêlé aux autres espèces de Terres.

Une partie d'Argile, avec deux parties de Sel commun, ne me don- Ave le Sel
Commun.
na qu'une masse grisâtre, marquée de taches jaunes, bien liées, mais percée de trous comme une éponge. Une partie d'Argile & quatre parties de Sel s'étoient fondues, un peu à la vérité; mais ce produit paroissoit grisâtre, opaque, spongieux; & néanmoins il faisoit feu avec l'Acier.

Avec le Sel
admirable.

De l'Argile , avec poids égal de Sel admirable , s'est légèrement cuite au feu : de l'Argile mêlée avec deux parties de Sel admirable s'est bien cuite , & dans la partie supérieure de cette masse , il se trouvoit une croute d'un Verre verdâtre tirant sur le blanc. Enfin , avec quatre parties de Sel admirable , l'Argile s'est liée fortement en une masse ; mais qui étoit encore d'un gris blanc , & n'étoit point transparente. J'ai observé ainsi , que ce Sel a très-peu d'effet sur l'Argile.

Avec du Sel
Ammoniac
fixe.

J'ai mêlé de l'Argile avec poids égal de Sel Ammoniac fixe ; mais ce mélange n'entroit point en fusion , il demeuroid blanchâtre & poreux. De l'Argile mêlée avec deux parties de Sel Ammoniac fixe , n'entroit point en fusion , & demeuroid pareillement en une masse poreuse , mais rougeâtre ou de couleur de chair.

Avec du Fiel
de Verre.

Je n'ai pas été plus heureux avec le Fiel de Verre : car il n'étoit pas possible de mettre en fusion de l'Argile avec poids égal de Fiel de Ver-

re : il restoit encore une masse poreuse ; & lorsque j'ai pris deux parties de Fiel de verre, ce mélange ne devenoit pas non plus fusible, & ne faisoit que se lier étroitement.

Dans les expériences que j'ai faites sur l'Argile, mêlée avec le Sel

Avec le Sel
Microcosmique.

fusible Microcosmique, j'ai découvert des Phénomènes tous différens. Après avoir fait un mélange de ces deux matieres à parties égales, le tout se fondoit, mais il devenoit compacte & tout noir, semblable à un Agathe de cette couleur. Et si je mettois dans le creuset, deux parties de ce Sel & une partie d'Argile, ce mélange se fondoit très-bien, comme il est aisé de penser ; mais le produit en étoit une masse compacte & grisâtre, qui dans sa cassure ressembloit presque à une Agathe grise, ou à un Caillou grisâtre.

Enfin, j'ai pris poids égal de Borax calciné & d'Argile : ce mélange se fondoit en un verre noir tirant sur le jaune, mais qui ne faisoit pas facilement feu avec l'Acier. Au contraire, deux parties d'Argile & une

Avec le Borax.

partie de Borax, donnoient une masse jaunâtre, qui faisoit un peu de feu avec l'Acier, mais qui étoit très-dure à la Fusion, & qui ne devenoit pas transparente, mais restoit toute couverte de petites bulles. Trois parties d'Argile & une partie de Borax, formoient une masse encore plus mauvaise, terreuse & non transparente.

Avec les
Verres.

Pour ce qui regarde le mélange de l'Argile avec les Verres; on sait déjà, que c'est une pratique connue aux habiles Verriers, quand ils veulent faire des Verres forts, & qui soient d'un bon usage pour les distillations, d'employer une petite portion d'Argile blanche pour la faire fondre avec la matiere des Verres; non-seulement, parce que l'Argile s'y dissout entierement, mais aussi parce que les Verres reçoivent par là une liaison & une dureté plus grande, & qu'on peut s'en servir dans les opérations Chymiques avec plus de commodité & moins de danger. On observe cependant de n'employer l'Argile qu'en très-petite

quantité, afin qu'elle ne puisse mettre aucun obstacle à la fusion & à la transparence nécessaire dans le Verre. Car si dans le feu un peu modéré, j'emploie une partie de Verre seulement & dix parties d'Argile, il s'en forme une masse compacte & opaque, faisant assez de feu avec l'Acier. De trois parties d'Argile & d'une partie de Verre, on aura encore une masse dure, compacte, faisant feu avec l'Acier. Il en est de même, si je prends trois parties de Bol blanc & deux parties de Verre; & quand même j'employerois ces deux matieres à parties égales, la masse restera toujours opaque; mais il s'y trouvera alors interieurement des Stries rougeâtres qui viennent probablement de la Manganès qui est dans le Verre.

Dans un feu très violent, deux parties d'Argile avec une partie de Verre donnent une masse fortement liée, & parsemée de quelques pores. Si on prend parties égales de ces deux substances, ce mélange entrera assez bien en fusion, donnera une

134 EXAMEN CHYMIQUE

masse d'un gris-blanc, qui fera feu avec l'Acier & qui sera un peu poreuse. Deux parties de Verre, au contraire, mêlées avec une partie d'Argile, se fondent assez bien ensemble, & donnent un produit qui fait feu avec l'Acier, & qui ressemble dans sa cassure à l'Albâtre blanc. Enfin quatre parties de Verre jointes à une partie d'Argile, se fondent encore mieux; leur produit prend une couleur de lait ou d'Opale, & fait beaucoup de feu étant frappé contre l'Acier.

Avec le
Verre de
Plomb,

Voici les mélanges que j'ai faits avec le Verre de Plomb. Premièrement, j'ai mêlé trois parties d'Argile avec une partie de Verre de Plomb, ce qui me donna à un feu modéré une masse assez dure, compacte, faisant feu avec l'Acier, mais en même tems poreuse & un peu grisâtre. Dans un feu violent, au contraire, deux parties d'Argile avec une partie de Verre de Plomb se font bien cuites en une masse opaque & jaunâtre, tirant sur le blanc.

Si je prenois parties égales de ces

deux matieres , ce mélange se fondoit à la vérité , mais en une masse percée de beaucoup de trous , & d'une couleur grisâtre. Enfin , deux parties de Verre de Plomb , & une partie d'Argile donnoient un beau Verre jaune & transparent , qui étoit très-compacte. On pouvoit voir nager sur le même Verre quelques grains de Plomb réduits ; il faut observer de laisser assez d'espace vuide dans le creuset , sans quoi la matiere se répandra.

J'ai aussi traité de la même façon l'Argile avec le Minium : deux parties de Minium ne sont pas entrées en fusion , & j'ai trouvé un peu de Plomb réduit. J'ai pris parties égales des deux matieres , & le produit a été absolument le même. Si au contraire , on emploie l'Argile des Potiers ou l'Argile rouge , avec partie égale de Minium , on trouvera que ce mélange se fondra plus facilement , à cause de la substance Martiale que contiennent ces Argiles , & il produira un Verre transparent & coloré. Dans deux parties de Mi-

Avec le Minium.

136 EXAMEN CHYMIQUE
nium, jointes à une partie d'Argile ;
on trouve beaucoup de Plomb ré-
duit, & ce mélange commence un
peu à se vitrifier.

J'ai mêlé aussi de la Chaux d'Etain
avec dix parties d'Argile, il en ré-
sultoit une masse blanche, opaque,
résistant à la vitrification.

Mélange
avec les Ter-
res Alcalines

Ce seroit à présent le lieu de par-
ler du mélange de l'Argile avec
les Terres Alcalines ; mais je puis
m'en dispenser, puisque j'en ai déjà
parlé assez au long dans mon pre-
mier Chapitre, où j'ai observé la
facilité avec laquelle les mélanges
de ces deux Terres entrent en fusion.
J'ai essayé cependant à cette occa-
sion, si l'Argile calcinée conservoit
encore la même propriété. Pour ce-
la, j'ai pris de l'Argile blanche bien
calcinée, je l'ai réduite en poudre ; je
l'ai mêlée avec la Craye, & j'en ai
obtenu une masse transparente, jau-
ne, & qui se fondoit aussi facilement,
que celle que me fournissoit l'Argile
non calcinée. D'où il s'ensuit évi-
demment, que la calcination de
l'Argile, qu'on destine à ces mélan-

ges, n'est aucunement préjudiciable à l'effet désiré.

J'ai ensuite essayé l'Argile ordinaire bleue des Potiers qui est d'ailleurs fusible par elle-même : je l'ai mêlée avec de la Craye, pour voir seulement quelle couleur elle me donneroit ; mais je n'ai rien moins trouvé que cette fusibilité à laquelle je m'attendois ; car ce mélange, au même degré de feu, ne se fondoit point du tout, & donnoit seulement une masse jaune & opaque ; ce qui fait voir, que la substance Martiale qui rend l'Argile & les Terres Vitriifiables si fusibles, prend une qualité toute différente dans son mélange avec les Terres Calcaires, qui deviennent par-là encore plus réfractaires.

J'ai aussi mis au feu trois parties de Bol, avec trois parties de Marbre blanc & une partie de Verre. Ce mélange entroit bien en fusion, & donnoit une masse compacte, jaunâtre, & faisant feu avec l'Acier.

J'ai déjà parlé dans le Chapitre II. du mélange de l'Argile avec la

Avec les
Terres Gypsifères.

Terre Gypseuse, & j'y renvoie le Lecteur. Cependant, j'ai crû qu'il ne seroit pas inutile de traiter ici l'Argile bleue des Potiers, mêlée avec poids égal d'Albâtre calciné; ce mélange m'a donné dans le même feu, une masse jaune tirant sur le gris & opaque, qui étoit pourtant beaucoup mieux entrée en fusion, que le mélange de l'Argile bleue & de la Craye. On peut voir par cette expérience, que la Terre Gypseuse est plus disposée à la fusion dans ces mélanges avec la Terre Argilleuse que la Terre Calcaire.

A cette occasion, j'ai pris aussi deux parties d'Argile avec de l'Albâtre, de la Craye & du Minium de chacun une partie. Ce mélange se fondoit assez bien, & devenoit jaunâtre & un peu opaque. Si je mélois trois parties d'Argile, avec la même proportion des autres matieres : ce mélange se fondoit de même qu'auparavant; & même il étoit un peu plus fusible que le mélange précédent. A la place du Minium, j'ai employé du

Borax calciné dans la même proportion : ce dernier mélange devenoit transparent & verdâtre tirant sur le jaune, presque comme la Chrysolithe : avec trois parties d'Argile au contraire, il devenoit aussi transparent, mais d'un jaune foible comme une Topase.

Mais si le creuset pendant la fonte restoit un peu découvert, ou s'il étoit fermé peu exactement, surtout au commencement de l'opération, tout le mélange devenoit transparent & d'un jaune obscur, par les vapeurs fuligineuses qui s'introduisoient dans le creuset. Il ne faut pas négliger de laisser dans le creuset assez d'espace libre : car ce mélange dans le commencement de la fusion, jette une écume qui s'élève beaucoup, & la matiere se repand par conséquent très-facilement.

Il me reste encore à parler du mélange de l'Argile avec la Terre Vitrifiable. Ce genre de mélanges est également connu & en usage chez tous les Potiers. Nous lui devons nos pots blancs, les vases blancs

Avec les
Terres Vitri-
fiables.

140. EXAMEN CHYMIQUE
de Porcelaine commune , des bouteilles de grais comme celles dont on se sert pour les Eaux Minérales , & quantité d'autres vaisseaux de poterie , qui ne different que par le plus ou moins d'Argile blanche de Sable ou de Cailloux blancs : car l'Argile absorbe une bonne quantité de Terre Vitrifiable , se lie avec elle , & ces deux Terres forment dans le feu une masse très-compacte. Les Potiers sont même dans l'usage , pour disposer ces matieres à se fondre plus facilement , d'y ajoûter des Scories de fer , & d'autres choses semblables , en différentes proportions.

Dans mes expériences , j'ai mêlé , entre autres choses , trois parties d'Argile avec une partie de Cailloux pilés ; le produit à un feu modéré , a été un corps opaque , mais ferme , dur , très-blanc , & faisant feu avec l'Acier. Si je prenois parties égales de ces deux matieres , j'avois une masse très-compacte faisant feu avec l'Acier , mais qui n'étoit pas aussi blanche que la précédente. Dans un feu très-violent , deux parties d'Argile , mêlées avec une

partie de Sable blanc & fin, produisoient une masse blanchâtre, opaque & sensiblement friable, qui n'entroit point en belle fonte. Il en est de même du Quartz & de l'Argile pris en même proportion. Ainsi le Quartz ne se distingue en rien du Sable dans cette opération.

Dans le même feu, une partie d'Argile & deux parties de Sable, se lioient très-bien ensemble, faisoient beaucoup de feu avec l'Acier; mais elles ne devenoient point transparentes, & encore moins, peut-on les mettre en fusion. Une partie d'Argile & deux parties & demie de Sable, ont donné une masse blanche bien cuite, mais qui n'est pas devenue transparente.

Mais si l'on prend une Terre Vitriifiable, qui entre facilement en fusion, les deux Terres se fondront assez promptement. Par exemple, deux parties d'Argile & une partie de Spath fusible, se fondent parfaitement bien, & deviennent une masse blanchâtre. J'ai aussi mis au feu deux parties de Bol, avec une par-

Avec le
Spath fusible
& avec des
composi-
tions.

142 EXAMEN CHYMIQUE
tie de flux de *Stolberg*. Ce mélange avoit la même fusibilité que le précédent ; mais la masse qui en résultoit étoit jaunâtre.

Si j'ajoute un peu de Verre à une Terre Vitrifiable ordinaire & réfractaire que je traite avec l'Argile ; ce mélange deviendra blanc & assez fusible. Par exemple , six parties d'Argile , douze parties de Sable & quatre parties de Verre de Saturne , entrent assez bien en fusion , excepté qu'on apperçoit dans cette masse beaucoup de petites bulles. Six parties d'Argiles , douze parties de Sable , six parties de Cristal & deux parties d'Arsenic , entrent assez bien en fusion ; mais vers la fin de l'opération , cette matiere s'élève trop facilement en écume. Si je prends parties égales de ces trois dernières substances , elles se fondent , & donnent une masse jaunâtre.

Enfin , au lieu de l'Argile , j'ai traité du bon Bol blanc , avec poids égal de Quartz & de Craye , ce mélange entroit très-bien en fusion , & formoit une belle masse de blanc de

lait à peu près comme une Opale. J'ai ajouté à ce dernier mélange un peu de Borax , & cette nouvelle composition entroit facilement en fusion ; mais la masse qui en résul-
toit conservoit toujours sa couleur de lait ; & c'est en cela , que ces mélanges se font un peu distingués de ceux où l'Argile entroit en la place du Bol.

Je parlerai dans le Chapitre suivant des autres mélanges qui me restent encore à faire sur la Terre Argilleuse.

CHAPITRE IV.

Des Terres Vitriifiables.

LA dernière espèce de Terres & de Pierres primitives & simples, dont il nous reste encore à parler, comprend les Terres & les Pierres Vitriifiables les plus connues. Si je les appelle Vitriifiables, ce n'est pas que je prétende , qu'elles se vi-

Pourquoi
ces Terres
font appel-
lées Vitrifia-
bles.

144 EXAMEN CHYMIQUE
trifient dans le feu par elles-mêmes,
& fans aucune addition : j'avoue au
contraire, qu'aucune de ces Terres,
quoique très-pure , ne s'est jamais
vitrifiée toute seule , même dans un
feu des plus violents. Mais je les ap
pelle Vitriifiables , parce qu'on s'en
sert ordinairement pour en faire des
Verres.

Différentes
especes.

Ces Terres Vitriifiables peuvent
être divisées en deux especes, sça
voir en Terres simples, & en Terres
composées. Les Terres simples sont :
toutes sortes de Sable fin & gros ,
blanc & différemment coloré , le
Sable des sources (*Trieb-Sand*) *
les Pierres fabuleuses, les Moilons
(*Bruch - Steine*) , les Pierres des
champs (*Feld-Steine*) , & celles dont
on se sert pour paver **, les Rochers

* Le Sable ou Terre primitive de Van-
Helmont.

** Les Pierres dont on pave à Berlin , sont
des especes de Caillou (*natura filicea*) faisant
feu avec l'Acier, & pour la plupart en quelque
façon (*quodammodo*) Martiales. *Ecclaircisse-
ment donné par l'Auteur.*

DES PIERRES, &c. 145
& les Waacken *, les Knauers **,
les Cailloux blancs, & ceux qui sont
différemment colorés, les Pierres à
fusil, & les Pierres cornées (Horn-
Steine,) le Quartz, le Cristal, l'A-
gathe, le Porphyre, le Jaspe, la
Chalcedoine, & même la plus gran-
de partie des Pierres précieuses. La
seconde espèce renferme les Terres
& les Pierres, qui sont déjà sensible-
ment mêlées avec d'autres : telles
sont le Spath fusible, le Limon,
l'Ardoise, la Pierre-Ponce, l'Ar-
gile ordinaire &c.

Quelque connues que soient tou-
tes ces Terres & ces Pierres par
leurs propriétés principales, il est ce-
pendant nécessaire d'établir leurs ca-
ractères spécifiques ; tels sont prin-
cipalement les quatre suivans.

I. Premièrement, que les Terres
Vitriifiables exactement pures ne se

* *Saxum Commune.* Explication donnée
par l'Auteur.

** *Saxum rude prout in fodinis metallicis ,
& sub terrâ occurrit.* Explication donnée par
l'Auteur.

laissent dissoudre par aucun Acide. Je trouve pourtant le contraire chez des Chymistes de fort grande réputation, qui soutiennent : *Que les Cailloux & le Cristal de Roche se dissolvent dans les Acides foibles, & que le Sable & différentes autres Terres ne sont point solubles par ces Acides.* Un Auteur de réputation, dit : *Que les Cailloux calcinés se laissent dissoudre dans les Acides.* Mais mes expériences sont directement contraires à ces sentimens.

Si elles
sont dissolu-
bles dans les
Acides.

La Méthode la plus certaine pour découvrir si ces substances contiennent quelque chose de soluble, c'est de séparer par la distillation à une chaleur modérée, les esprits corrosifs, surtout l'huile de Vitriol des Terres ou des Pierres sur lesquelles on l'aura versée, de dissoudre le résidu avec de l'Eau, de la filtrer, & de le précipiter par une solution alcaline. C'est ainsi que j'ai traité les Cailloux fortement calcinés : mais j'ai observé que l'Huile de Vitriol en a moins dissous, que d'aucune autre substance de cette Classe, &

que la lessive n'a presque pas été troublée par l'Alcali, où elle n'a formé qu'un très-petit nuage, qui doit plutôt être attribué à l'Alcali même.

M. Neumann prétend qu'il n'y a que quelques grains pesans des Terres Vitrifiables qui se dissolvent dans les Acides; mais ces grains qui s'attachent facilement au filtre, sont si peu de chose, qu'ils ne méritent aucune considération. C'est autre chose, quand les Terres Alcalines s'y trouvent mêlées; comme il arrive souvent, qu'il se trouve de la Craye mêlée dans les Pierres à Fusil. La même chose arrive, si les Cailloux sont pénétrés d'une substance minérale, souvent martiale, ou même quelquefois solaire: substance qui se découvre en les faisant rougir au feu, & éteindre dans l'urine; car alors les Cailloux se laissent attaquer par les Acides: & c'est sur ce principe qu'est fondée l'extraction des Cailloux de Glauber par l'Esprit de Sel, ou de l'Eau Régale.

II. Le second caractère des Terres Vitrifiables est, qu'étant exposées

148 EXAMEN CHYMIQUE.

au feu de calcination , elles ne deviennent ni Chaux , ni Plâtre. On ne peut pas non plus les rendre par le feu aussi dures que l'Argile ; elles deviennent plutôt pour la plus grande partie , friables & capables d'être mises en poudre. Elles perdent quelque chose de leur liaison ; ce qui arrive même à la plus grande partie des Pierres précieuses , quand on les fait souvent rougir au feu , & qu'on les éteint ensuite dans l'eau.

III. Leur troisième caractère , qui est le plus distinctif , c'est qu'elles se laissent vitrifier par une addition médiocre d'Alcali , ou qu'étant fondues avec une petite quantité de ce Sel , elles se changent en un Verre bien transparent , tandis que les autres Terres , quoique très-pures & mêlées avec l'Alcali , se vitrifient pour l'ordinaire avec beaucoup plus de difficulté , qu'elles ne deviennent jamais à beaucoup près aussi transparentes , & qu'elles demandent une plus grande quantité d'Alcali.

Ceci souffre cependant aussi quelque exception , puisque les espèces

les plus dures de nos Pierres Vitri-
fiables, je veux dire, les Pierres
précieuses, exigent ordinairement
plus d'Alcali que les autres pour en-
trer en Vitrification. De-là vient, que
M. Kunckel a même entièrement
nié, qu'on puisse réduire les Pierres
précieuses bien compactes en un Ver-
re homogène. Mais j'ai trouvé par
plusieurs expériences que j'ai déjà
faites moi-même, sur la plus gran-
de partie de ces Pierres précieuses,
que le sentiment de M. Kunckel,
n'étoit pas soutenable. Il est pour-
tant vrai, que ce Chymiste n'a pas
tort, s'il n'entend parler que d'un
feu ordinaire, tel que celui qu'on
emploie dans les Verreries.

IV Le quatrième caractère des
Pierres vitrifiables, consiste en ce que
dans leur état brut ou naturel, elles
sont ordinairement feu, étant frap-
pées contre l'Acier; ce que les Pier-
res des trois autres espèces ne font
point. Quelques espèces de bon-
nes Terres Argilleuses produisent le
même effet, mais ce n'est que lorf-
qu'elles ont été durcies par l'action

Elles font
feu avec l'A-
cier.

d'un feu violent. Cette propriété souffre aussi quelque exception ; car il y a quelques espèces de Spath fusible si molles , qu'elles ne font point de feu avec l'Acier dans leur état naturel , mais seulement lorsqu'elles sont fonduës avec quelque addition.

Je le répète , la Vitrifaction des Terres & des Pierres , dont nous traitons dans ce Chapitre , exige pour l'ordinaire quelque addition , surtout une addition médiocre de Sels Alcalis fixes. Car il ne se trouve , (que je sache) pas une seule Pierre ou Terre pure , & homogène qui puisse se vitrifier sans aucune addition , même à un degré de feu des plus violens. Et si on trouve quelque Pierre véritablement vitrifiable par elle-même , elle sera manifestement mêlée avec d'autres Terres , comme j'en ai donné quelques preuves dans les Chapitres précédens ; ou bien cette propriété dépend de quelques mélanges métalliques , surtout , & le plus souvent de certains mélanges martiaux , qui

dans de certaines proportions causent la fusibilité. On retrouvera ces circonstances dans les expériences suivantes , sur des substances que j'ai examinées jusqu'à présent, & qui par elles-mêmes, sans aucune autre addition , peuvent être mises en fusion.

Le Limon ordinaire , est un Ar- Especies des Terres fusibles sans addition, comme le Limon
gile contenant du Fer , & mêlée avec du Sable & de la Marne. Il fait une assez forte effervescence avec les Acides , & il entre en fusion par lui-même. Si je le lave proprement , pour en séparer le Sable , il fait encore la même effervescence avec les Acides ; mais il devient plus tenace , se laisse mieux former , & un feu modéré le rend parfaitement compacte , & beaucoup plus même que nos Argiles ordinaires. Pour cette raison , les Potiers pourroient l'employer à former toutes sortes de vases ; il faut seulement prendre garde de n'y point mêler de matieres acides.

Dans un feu violent , le Limon devient un verre verdâtre , tirant

sur le jaune & un peu poreux. Si on réduit ce Verre en poudre, & qu'on le remette une seconde fois au feu, il se fond de nouveau, devient verdâtre tirant sur le jaune, & plus opaque qu'auparavant : il reste encore un peu écumeux, si on ne le laisse pas reposer assez long-tems dans le creuset ; mais il fait toujours feu étant frappé contre l'Acier.

Je ne saurois donc absolument approuver l'usage ordinaire, d'employer du Limon pour la distillation des esprits acides ; puisqu'il faut absolument qu'une bonne partie de cet acide se perde par la corrosion ou dissolution de la Marne. Par la même raison, je conseille aussi, quand on veut distiller des esprits acides avec des Bols rouges, ou avec des Argiles, essayer auparavant, si ces matieres font effervescence avec les Acides ou non, & de n'employer que ceux qui ne font point effervescence. Moyennant cette précaution, on sera toujours sûr de conserver une plus grande quantité de ces esprits. Cette observation

est d'une grande importance , & d'une utilité réelle dans les opérations Chymiques.

La plûpart des Argiles colorées, Des Argiles colorées. telles que les Briques, les Tuiles, les Terres Sigillées rouges, entrent en fusion à un feu violent, comme cela arrive tous les jours aux culots & aux couvercles des creusets faits de cette Terre ; mais le mélange d'une Terre Martiale & souvent Marneuse avec l'Argile & celui du Sable, en est la véritable cause.

On peut aussi, à quelques égards, ranger l'Ardoise dans la classe de ces Terres. Il y a deux espèces d'Ardoise : l'une fait effervescence avec les Acides ; & celle-ci ne se fond point, elle devient par le feu une Chaux entièrement blanche. L'autre espèce, au contraire, ne fait point effervescence, & celle-ci se fond au feu en un Verre noir martial, ou en une masse vitrifiée légère & couverte d'écume. Si l'on pulvérise cette masse, & qu'on la mette de nouveau dans le creuset, elle entre un peu mieux en fusion ; mais

L'Ardoise.

elle reste toujours poreuse & opaque : elle fait feu étant frappée contre l'Acier.

Les Physiciens ont des sentimens bien différens sur la Terre primitive de l'Ardoise. Cette diversité d'opinions vient précisément de ce qu'ils n'ont pas connu cette distinction : & lorsque M. Linnæus , par exemple dans son Traité : *Systema naturæ*, range l'Ardoise parmi les Terres Calcaires ; & que M. Cramer dans sa *Docimastie* , la met dans la classe des Terres Vitrifiables ; ces deux Auteurs ont raison l'un & l'autre , & ils ont tort l'un & l'autre. Ils n'est pas étonnant non plus , qu'on ait dit il n'y a pas fort long-tems dans l'*Histoire de l'Académie des Sciences de Paris* , qu'on trouve dans le Pays de Bareith , sur une Montagne qui porte le nom de Fichtelberg , près d'une autre Montagne nommée Ochsen-Kopff, une espèce d'Ardoise qui par la fusion sans aucune addition , devient un Verre noir , d'où on forme dans ce Pays des manches de couteau , des boutons , des boules , &c.

& pour cela ils appellent dans le Pays, cette espèce d'Ardoise fusible, *la Pierre à boutons* (Knopf-Stein).

Cependant la couleur noire décelle le mélange grossier de Fer, qu'il est toujours facile de reconnoître dans toutes les autres Scories martiales & grossières, & dans la plûpart des Verres noirs. On trouve aussi chez nous, aux environs de la Verrerie de *Delln*, & en plusieurs autres endroits des Pierres martiales de la même espèce, qui, presque sans aucune addition, se fondent en un Verre noir, avec lequel on souffle les bouteilles noires.

Il faut ranger aussi dans cette Classe la Pierre de Touche, dont les Orfèvres se servent. Cette Pierre a été jusqu'ici généralement donnée pour un Marbre noir; & assurément sans raison; car étant calcinée, elle ne se réduit point en Chaux: elle ne fait point d'effervescence avec l'Eau-forte; ce qui a été connu de tout le monde depuis long tems, sans qu'on ait fait la moindre application de cette obser-

La Pierre
de Touche,

156 EXAMEN CHYMIQUE

vation. Je n'ai crû moi-même, que cette Pierre étoit une espèce d'Ardoise compacte & fusible, que quand j'ai trouvé par ma propre expérience, qu'elle entre parfaitement en fusion par l'action d'un feu violent, enforte qu'un jour presque toute la matiere sortit du Creuset, & il ne m'en resta autour qu'une croûte vitrifiée d'un brun foncé. Un autre jour, la substance que j'avois mise dans un Creuset plus spacieux s'éleva en écume & en scories.

On voit aussi dans la cassure de cette Pierre, qu'elle est faite par lits comme l'Ardoise; elle contient aussi une substance martiale, qui contribue à sa fusibilité, ce que j'ai observé ayant mis de la Pierre de Touche en très petite quantité dans une Frite; elle a été teinte sensiblement d'une couleur verte.

La Pierre-
Ponce.

Les Pierres à aiguïser noires appartiennent aussi à la Classe des Ardoises fusibles, & présentent les mêmes Phénomènes dans le feu. Il faut y ranger aussi la Pierre - ponce, parce qu'elle se fond au feu; la

Malachite doit être aussi rapportée à cette Classe selon M. Henckel, (& ce qui est encore plus étonnant) l'Agathe ou Cristal d'Islande.

Enfin, les Pierres précieuses même, ne sont pas tout-à-fait exemptes de cette fusibilité ; je puis alléguer ici, par ma propre expérience, l'exemple de l'Hyacinthe Orientale, & celui du Grenat, non-seulement du Grenat Oriental, dans lequel M. Henckel a déjà observé la même propriété, mais aussi le Grenat de Bohême. Toutes ces Pierres sont entrées en fusion, sans aucune addition, par l'action d'un feu très-violent, & m'ont donné une masse brune foncée, & quelquefois une masse brune noire. C'est dommage seulement, que ces Pierres, pendant qu'elles conservent dans la fusion leur dureté, & qu'elles l'augmentent même, ne conservent pas aussi leur transparence & leur couleur rouge ; car il est facile de fondre ensemble les petits Grenats & les petites Hyacinthes, pour en faire une grosse Pierre. Cependant, la couleur noire

Quelques
Pierres pré-
cieuses.

158 EXAMEN CHYMIQUE
de ces Pierres précieuses fonduës ;
donnent une preuve manifeste qu'elles
contiennent quelque chose d'une
substance martiale , & que c'est par
cette substance même qu'elles sont
fusibles.

Le nombre des Pierres & des Terres
fusibles pourroit bien être plus
considérable; mais jusqu'ici, on a fait
peu de recherches là-dessus. Presque
toutes les Scories des Forges & des
Fonderies appartiennent à la Classe
des matieres Vitrifiables. Ces Scories
ne sont autre chose que des espèces
de Verres opaques composés
de Minéraux , de Métaux & de
Terres dans la formation desquels
un peu de l'Alcali des Charbons n'entre
que pour très-peu de chose.

Les différen-
tes espèces.

Pour revenir à nos Terres Vitri-
fiables plus pures , la plûpart d'entre
elles sont assez connues , comme le
Sable , les Cailloux &c. en sorte
qu'elles n'ont besoin d'aucune description ;
mais il y en a d'autres , qui
sont moins connues , & celles-ci valent
bien la peine qu'on en donne
des idées plus distinctes , d'autant

plus, qu'on les chercheroit certainement en vain chez d'autres Auteurs, & qu'il est au moins nécessaire pour l'intelligence de mes expériences, de les pouvoir distinguer les unes des autres.

Par exemple, les Cristaux sont Les Cristaux, pour la plûpart transparens; ils sont feu étant frappés contre l'Acier, & sont terminés par une pointe ou une pyramide hexagone; on en trouve cependant aussi de ronds & d'irréguliers, qui pour l'ordinaire sont plus durs; il y en a aussi d'une couleur jaunâtre & noirâtre, qui par un feu artitement gouverné, peuvent devenir plus durs & plus clairs. M. Kunckel croyoit que les Cristaux étoient plus durs que le Sable & les Cailloux, & qu'ils avoient besoin pour leur Vitrification d'une plus grande quantité d'Alcali que ceux-ci: c'est ce que je n'ai pas pû observer assez distinctement dans plusieurs expériences, que j'ai faites là-dessus.

Les *Drusen* * sont des matieres Les Drusen,

* *Est terminus technicus indicans ejusmodi efflorescentias Quartzi, vel Spathi, sub differenti figurâ salinâ. Expl. de l'Auteur.*

160 EXAMEN CHYMIQUE

pierreuses ou des concretion minérales , qui se cristallisent , pour ainsi dire , dans les Mines. Elles sont de toutes sortes de couleurs , & très-souvent molles & transparentes ; elles sont souvent intérieurement comme un bel Alun de plume , & terminées extérieurement par plusieurs angles & par plusieurs pointes , & quelquefois même par des espèces de fleurs. Il s'en trouve aussi de Cubiques comme les *Drusen* de Spath , (*Spath-Drusen*) tantôt grosses , tantôt moyennes & tantôt petites ; elles ne diffèrent pas moins par la différence de leur Terre primitive , que par leur forme extérieure , qui est très-variée.

Quelques-unes tiennent du Quartz , d'autres du Spath fusible , de la Terre Calcaire , du Gyps , des Pyrites sulphureuses , des Pyrites cuivreuses , du *Galena* (*Bleyglantz*) &c. C'est pourquoi quelques unes de ces *Drusen* sont Vitrifiables , & les autres ne le sont point. Il se trouve même souvent des *Drusen* alcalines ou Spathiques immédiatement jointes

aux *Drusen* qui tiennent du Quartz ; celles - là se laissent un peu couper & ratifier avec un couteau , ce que celles - ci ne permettent pas. Les *Drusen* hexagones appartiennent manifestement à la Classe des Cristaux , & sont aussi composées d'une Terre semblable à la leur.

Les *Drusen* de Spath affectent principalement la figure cubique , & sont feuilletées : elles ne font point de feu avec l'Acier , comme les autres. Les *Drusen* Alcalines & Spathiques font effervescence avec les Acides ; les autres n'en font point. Les *Drusen* ont généralement leurs pointes polies * ou émoussées , elles croissent toutes dans des espèces de creux , ou bien dans des Argiles molles , ou dans le *Sinter* ** , substances qui cèdent facilement , & elles représentent une espèce de cristallisation terreuse.

Les *Drusen*
de Spath.

* Arrondies , cassées , M. Pott employe le mot même Polir : Polirer.

** C'est une espèce de Terre argilleuse délayée , ou Terre molle , qui se trouve dans les Mines.

Le Quartz.

Le Quartz est l'enveloppe ou la Gangue la plus ordinaire des Mines. C'est une espèce de Pierre blanche, transparente comme l'eau ou le verre, ou au moins de couleur de lait, faisant beaucoup de feu avec l'Acier ; il est la matrice des Métaux ; il est très-compacte & très-dur ; on ne sauroit l'entamer avec le couteau : il ne devient ni Chaux ni Plâtre par le feu ; mais il est très-vitrifiable par l'addition des Sels. Lorsqu'on le découvre quelque part, on est en droit de soupçonner des Mines riches dans le même endroit. La Manganèse & l'or ne se trouvent ordinairement que dans le Quartz, & jamais dans le Spath, pendant que l'argent & d'autres Métaux se trouvent aussi bien dans le Spath, que dans le Quartz.

Le Spath
fusible.

Le Spath fusible (Fluss-Spath) en latin *Fluor*, mérite d'être examiné en particulier. Cette Pierre est souvent appelée simplement en Allemand *Fluss* ou *Spath*, ou bien *Silber-Spath* *, quand il se trouve avec

* Spath d'Argent.

de l'argent. Cette Pierre ne doit point être confondue avec le *Spath Alcalin*. Une goutte d'eau forte peut en annoncer la différence, dont je n'ai pu trouver encore des caractères extérieurs assez sensibles. Les Physiciens qui travaillent sur les Mines du Hartz, & dans celles de Saxe, ayant la commodité de se procurer des collections suffisantes de pareilles Pierres, pourroient déterminer plus exactement leurs différences, en faisant une comparaison entre elles. J'exposerai en attendant celle que ma petite collection pourra me fournir. J'ai beaucoup de regret au Dictionnaire Minéralogique dont nous avons été privés par la mort de M. Henckel; car il nous y auroit donné probablement tous les éclaircissmens nécessaires sur cette matiere.

Le *Spath Alcalin*, ou le *Spath Calcaire*, est appelé avec raison le *Marbre Metallique*; car il fait effervescence avec l'Eau-forte, de même que le Marbre; mais les autres circonstances de ressemblance se trou-

Le *Spath
Alcalin.*

vent équivoques , & peuvent aussi bien se trouver dans le Spath Alcalin que dans le Spath fusible. L'un & l'autre est un Minéral ou une substance pierreuse pesante , souvent feuilletée ou formée de petits cubes plus ou moins réguliers : elle se fend facilement comme l'Ardoise , & est pour l'ordinaire moins transparente que le Quartz , ou très-rarement aussi transparente , mais beaucoup plus pesante que le Quartz. Il faut par conséquent qu'il contienne beaucoup plus de *Mercuriel* & plus de parties métalliques que l'autre. Cependant étant traité par la voie ordinaire , il ne fournit point de métal parfait. A l'égard de sa couleur , le Spath le plus pur est blanc , ou plutôt d'un blanc de lait , ou d'un blanc jaune. Le Spath moins pur est rouge , d'un rouge brun , d'une couleur bleuâtre , tirant sur le verd , & d'autres mêlées , dont M. Lefser dans sa *Lithotheologie* , page 735 , & Volckman dans son Traité intitulé : *Silesia subterranea* , p. 38 , détaillent plusieurs particularités.

Les deux Spath sont mous au point de pouvoir être ratiffés avec un couteau ; ce qu'on ne sauroit faire sur le Quartz. Si on casse le Spath Alcalin, ses fragmens sont des Cubes larges approchant de la forme Rhomboidale ; c'est pour cela qu'il est appellé en latin *Tesselatus* ; mais ces deux caracteres conviennent aussi au Spath fusible. Quand Gefner dans son *Traité : De Figuris lapidum*, p. 26, dit des *Fluores* : *qu'étant calcinés dans un feu modéré, ou bien à la Chandelle, ils deviennent blancs & tenaces comme de la Chaux, sans entrer en fusion*, il parle sans doute du Spath Alcalin, qui n'entre point véritablement en fusion ; il éclate souvent dans le feu. Il se trouve en plus grande quantité dans les Mines du Hartz, que dans celles de Saxe. Le Spath fusible, au contraire, se trouve partout plus abondamment. Il est aussi appellé *Fluor Cristallinus* ; les Mineurs les appellent *Bergblume* (Fleur des Mines) ou *Berg-Mutter*, (matrices des Mines,) parce que c'est une bonne marque pour les

Mines , que d'avoir pour Gangue cette espèce de Spath. Il est le plus souvent d'un blanc de lait , quelque fois aussi verdâtre comme le *Flux de Stollberg* , souvent entierement coloré d'un jaune d'Hyacinthe , d'un verd d'émeraude , d'une couleur d'Amethyste , & alors il est appelé *fausse Emeraude, fausse Amethyste &c.*

Ordinairement , le Spath ne fait point de feu contre l'Acier , étant d'une trop grande molesse ; il y en a cependant quelques-uns qui font feu avec l'Acier , qui font feu , dis-je , par un de leurs côtés , & non pas par l'autre , que je nomme pour cette raison des Spaths fusibles Quartziques , ou des Quartz Spathiques. Les Pierres de cette espèce entrent d'ailleurs assez facilement en fusion avec les Mines Métalliques , on peut les ratisser avec un couteau : elles sont pour l'ordinaire d'un blanc de lait , comme est par exemple le *Flux de Halsbruck* près de *Freyberg* ; elles ne laissent cependant pas d'être encore différentes en certaines circonstances de ce Spath Fusible , qui ne

fait point de feu avec l'Acier, comme je l'ai observé dans plusieurs expériences. Ce Spath Fusible est une Pierre composée. On voit cela en ce que, si on en retire l'Huile de Vitriol par la distillation, & qu'on lessive le résidu, qu'on en filtre la lessive, & qu'on la fasse cristalliser. On en retire un Sel alumineux tel qu'on le retire de l'Argile & de l'Huile de Vitriol dont on précipite aussi par l'Huile de Tartre une Terre Alcaline blanche.

Ces Spaths fusibles servent très-souvent de fondans pour faciliter la fusion des Mines réfractaires, principalement des Ardoises cuivreuses, & de semblables substances pierreuses difficiles à fondre: en sorte que le Métal pur puisse par sa pesanteur naturelle, se précipiter, se ramasser, ou se mettre en masse. M. Stahl les appelloit une espèce molle & Fusible de Drusen. Il faut observer qu'ils ne laissent pas d'enlever un peu de Métal, comme Læhneis l'a déjà observé, dans la cinquième partie de son Traité des Mines, Chap. IX.

§. 14. On prétend cependant, qu'ils rendent l'Etain assez doux ; & si l'on trouve quelque diminution après la fonte, il faut l'attribuer en partie à la matiere colorante, subtile & volatile, qui se trouve dans de pareils Spaths fusibles, & en partie à la Vitrification d'une partie du Métal. Mathesius dans son Livre qui porte le titre de *Sarepta*, discours 3 fol. 140, prétend : *Que le Spath Fusible contient souvent de l'or & de l'argent, (ce qui est contredit avec raison par M. Henckel) & qu'il rend les Scories plus blanches & plus transparentes, ou pour mieux dire, plus fusibles.*

Il y a des Mines, qui ne fournissent autre chose, que de pareils Spaths Fusibles. Les Ouvriers les tirent pourtant, les vendent comme un fondant pour les Métaux réfractaires, & savent par là gagner au moins pour vivre. Ainsi le Spath fusible est plus connu aux Mineurs & aux Métallurgistes, qu'à la plupart des Chymistes, quoique dans la Pyrotechnie, il puisse être utilement

ment employé dans plusieurs vues. Les Spath fusibles fortement colorés comme la fausse Emeraude, la fausse Amethyste, &c. étant traités à un feu modéré, ou tout au plus rougis doucement, donnent le Phosphore de *Baldunns*, qui éclaire dans l'obscurité : effet qui est dû à la matiere colorante assez subtile & volatile, renfermée dans le Spath fusible.

D'ailleurs, ce que les Orfèvres nomment *Spath*, & qu'ils mêlent avec de la poudre de Briques pour en faire des moules, & qu'ils font venir sans aucune nécessité à grands frais du côté de Vienne & d'Aufbourg, ce Spath, dis-je, n'est autre chose qu'un Plâtre fin, ou du *Glacies Mariæ* calciné.

Les Quartz & les Spath fusibles sont aussi des Pierres Vitrifiables appartenant à ce Chapitre. Les Quartz purs transparents de couleur d'eau, ne se distinguent dans le feu par aucun effet de tous les Cristaux, des Pierres à Fusil & des Sables purs, &c. Les Spath fusibles pro-

prement dits, au contraire & les Spath fusibles Quartziques, sont plus composés, & diffèrent entre eux en plusieurs points. En général, ils rendent presque tous les mélanges fusibles & écumeux; & le Spath Quartzique produit cet effet dans plusieurs mélanges, beaucoup plus que le Spath fusible, qui est plus mou, & qui ne fait pas feu avec l'Acier. D'ailleurs le Spath fusible contracte aussi facilement une couleur noire dans différens mélanges..

On peut souvent remédier au premier de ces défauts, en pulvérisant de nouveau ces mélanges qui montent en écume, & en les remettant au feu; & on peut prévenir le dernier par un bon lut ferme qui résiste à la violence du feu.*

Caractere de
la Terre Vi-
trifiable dans
le feu.

Pour examiner, suivant notre méthode ordinaire, les Terres Vitriifiables, voyons d'abord comment elles se comportent dans le

* Et sans doute, qui soit propre par-là à fermer exactement le Creuset.

feu par elles-mêmes. On trouve qu'il ne s'y fait point de changement singulier : ces Terres y restent immuables, excepté seulement qu'elles deviennent un peu plus tendres, & qu'elles se laissent broyer plus facilement, surtout lorsqu'après les avoir fait rougir au feu, on les trempe dans l'eau, & qu'on répète plusieurs fois cette manœuvre. Mais il arrive aussi très-souvent, que le Sable jaune ou jaunâtre perd sa couleur dans un feu violent, & devient sensiblement blanc : on peut connoître par ce Phénomène, que leur matière colorante est assez volatile ; ce qu'on pourroit éprouver aussi sur le Cristal noir, en le traitant avec toute la précaution possible. On voit aussi en général, par ces observations, que la matière colorante des Pierres & des Terres est assez volatile, & qu'elle se dissipe dans quelques-unes même par un feu doux ; dans d'autres par un feu plus violent &c.

Les Spath fusibles, & les Spath Quartziques n'entrent pas non plus en fusion à un feu violent ; ils ne font

172 EXAMEN CHYMIQUE

tout au plus que se lier très superficiellement. J'ai été fort étonné de voir que dans le même feu, le Spath fusible Quartzique s'étoit lié plus fortement, que le Spath fusible qui ne fait point de feu avec l'Acier, & qui d'ailleurs dans les mélanges est sensiblement plus fusible.

Si dans un feu nud, violent & longtemps continué, le Sable ou le Caillou pulvérisé commence à se lier un peu dans sa surface supérieure, cela provient principalement du Sel Alcali des Charbons, qui s'attache peu à peu à cette surface, & l'amollit un peu ; mais il n'entre jamais en une véritable Vitrification.

Pour connoître les propriétés des Terres Vitrifiables à l'égard des Sels, j'ai employé dans la plupart de mes expériences de bons Cailloux blancs ou du Sable blanc. Le mélange de ce Sable & de ces Cailloux blancs avec les Sels Alcalis, font le fondement principal de tout l'art de la Verrerie, art vraiment Chymique, si important & si utile.

Je ne veux pas entrer ici dans une

DES PIERRES, &c. 173
grand détail, sur les différentes proportions des mélanges que j'ai tentés. Je dirai seulement, que trois, quatre, six parties d'Alcali, & une partie de Sable ou de Cailloux, fondues à un feu modéré, & qu'on ne continue pas trop long-tems, donne la base de la liqueur des Cailloux, (*liquoris silicum*). Cette solution ou l'union de ces matieres dans le feu, se fait avec une violente effervescence, & une écume qui s'élève très-haut, de maniere que la meilleure méthode de traiter ce mélange, c'est de le mettre peu à peu dans un creuset rougi au feu. Quand le tout est versé & refroidi, cette masse se change à l'air, en une liqueur Alcaline, qui se distingue de l'huile de Tartre, en cequ'elle se coagule, par l'addition de l'Acide Vitriolique, en une gelée épaisse, quand même elle seroit très-étendue; elle n'est pas précipitée de la même façon par l'Acide Nitreux, ni par l'Acide du Sel commun, ni par l'Acide du Vinaigre, à moins que ces Acides ne fussent auparavant chargés de Métaux & con-

centrés ; car dans ce cas , il résulte du mélange de la liqueur de Cailloux , & de ces dissolutions , différentes végétations métalliques qui sont des espèces de précipitations , ou de cristallisations. Enfin les Esprits urineux précipitent aussi cette liqueur Alcaline.

La Terre précipitée , de vitrifiable & insoluble par les Acides qu'elle étoit auparavant , est devenue Alcaline ; car elle se dissout dans les Acides. Trois parties d'Alcali mêlées avec une partie de Cailloux , ont donné dans un feu long-tems continué un verre imparfait , & qui tomboit en morceaux. Ce mélange traité dans un feu moins long reste *déliquescent*. Deux parties d'Alcali avec une partie de Cailloux , traitées par un feu modéré tombent encore en *deliquium* ; mais dans un feu continué , ce mélange fournit un bon Verre , le superflu des parties Salines étant évaporé. D'ailleurs on doit observer , que plus le feu est court , moins le Verre devient parfait ; c'est pourquoi deux

parties d'Alcali & une parti de Cail-
loux calcinés, ne me donnerent dans
un feu violent, qu'une masse blan-
châtre & peu transparente, parce
que le feu n'avoit pas duré assez
long tems, & que je n'avois point
ajouté de Manganese à mon mélan-
ge.

Pour la plupart des Verres ordi-
naires, on ne prend pas le Sel Alcali,
mais les cendres même, qui con-
tiennent outre l'Alcali la Terre cen-
dreuse, qui est saline & fusible, &
qui concourt à la fusibilité du mélan-
ge. Quelques Verriers emploient
du Sel Alcali & des cendres ensen-
ble. Et même la cendre seule des
Savonniers, qui a été déjà lessivée,
mélée avec un peu de Sel commun,
(destiné à couvrir le mélange dans la
fonte,) calcinée dans le fourneau à re-
cuire, & mise ensuite dans le creu-
set, se fond, & donne un bon Ver-
re ordinaire. L'utilité de l'Addition
du Sel commun, mérite d'être con-
sidéré attentivement. Ce Sel se fond
facilement; & dans cet état de flui-

dité, il gagne le dessus de la matiere, qu'il couvre, dont il empêche la rapide évaporation, & dont il entretient la consistance ; c'est-à-dire, cette mollesse, ou liquidité tenace, nécessaire pour en former des Vaisseaux. C'est pour cette raison, que le Sel est communément ajouté aux Frittes des Verres ordinaires.

On trouve chez M. Kunckel, les proportions les plus usitées des Verres, & avec plus de détail encore, dans le Traité Allemand intitulé : *l'Ecole de l'Art & des Opérations*. * On doit de plus avoir égard aux matieres qu'on ajoute dans la composition des Verres : telles que les os, la ceruse &c. matieres qui y portent beaucoup de fusibilité.

Deux parties d'Alcali, mêlées avec une partie de Cailloux ou de Sable font un Verre ordinaire, pourvu que ce mélange soit assez long-tems au feu. On ne prend pas à la vérité tant d'Alcali dans les

* *Kunst-und Werck-Schule.*

mêlanges ordinaires , quelquefois même on n'emploie que parties égales ; mais alors il faut que les matières qui facilitent la fusion , dont nous venons de parler , suppléent au Sel.

En petit , on peut prendre trois parties de Cailloux , & deux parties d'Alcali pur ; mélange qui peut même se cuire * parfaitement dans un Four à brique , ou dans un Four à chaux. Mais si on emploie plus de Cailloux que d'Alcali , il faut donner un feu violent , & continué plus long-tems ; le produit en sera aussi plus dur & plus compacte , de sorte qu'il fera feu étant frappé contre l'Acier. Par exemple , j'ai mêlé deux parties de Cailloux , avec une partie d'Alcali pur : j'ai traité ce mélange dans un feu violent , & j'en ai retiré une masse blanchâtre , bien fondue , faisant feu avec l'Acier. Trois parties de Cailloux & une par-

* Sans doute , couler , se vitrifier. M. Pott. employe le mot *brennen* , bruler.

178 EXAMEN CHYMIQUE
tie d'Alcali, entrent encore bien en
fusion ; il en est de même du Quartz
très-pur.

Si le feu est assez fort & assez continué, on pourra réussir aussi à mettre en belle fonte, & à rendre bien transparent, un mélange formé de quatre parties d'une Terre Vitrifiable pure, & d'une partie d'Alcali-Mais si l'on prend plus de quatre parties de Cailloux ou de Sable, le mélange entrera plus difficilement en fusion. Ainsi on ne pourra retirer autre chose d'un semblable mélange qu'une masse poreuse toute blanche, qui deviendra de plus en plus refractaire. Il en est de même quand je mets au feu des Cailloux réduits en poudre subtile, imbibés d'une dissolution d'Alcali simple ou d'Alcali Caustique.

Avec le
SpathQuartzique,

J'ai aussi mêlé trois parties de Spath Quartzique avec une partie d'Alcali. Ce mélange entroit bien en fusion, & donnoit une masse blanche comme le lait, qui dans sa cassure ressembloit à un Caillou blanc, & qui donnoit beaucoup de feu, étant frappée

contre l'Acier. J'ai changé ensuite de proportion, en prenant une partie de la même espèce de Pierre, avec trois parties d'Alcali ; j'ai traité ce mélange dans un feu violent ; & il m'a donné une masse de Verre verdâtre tirant sur le blanc, assez transparente, couverte de fiel de Verre à sa partie supérieure.

Le véritable Spath fusible blanc m'a présenté des effets tous différens ; car trois parties d'Alcali, & une partie de Spath fusible mises au feu, sont entrées en fusion, & m'ont donné une masse noire. Une partie d'Alcali, & trois parties de Spath fusible entrent en fusion, & donnent beaucoup d'écume, & une masse assez noire, qui ressemble à une Agathe verte, tirant sur le noir, faisant beaucoup de feu avec l'Acier, ce que le Spath fusible ne fait pas par lui-même.

Avec le
Spath fusible

J'ai remarqué, une autre fois, que le même mélange se fondoit bien, à la vérité ; mais qu'il prenoit une couleur grisâtre, tirant sur le blanc, & qu'il ne me donnoit

qu'un corps opaque. J'ajoutai à ce mélange, un peu de Manganese calcinée; il entra bien en fusion comme le précédent, mais il resta aussi gris & opaque; en ajoutant à ce mélange du noir de fumée rougi au feu, j'ai trouvé que j'en empêchois en quelque façon la fusibilité.

Je pris ensuite quatre parties de Spath fusible & une partie d'Alcali; ce mélange est aussi entré très-bien en fusion; sa masse étoit *brunâtre* dans sa partie supérieure, & dans son milieu, ou dans la cassure, d'un verd jaune; mais elle n'étoit pas tout-à-fait transparente. Enfin, six parties de Spath fusible, avec une partie d'Alcali, entroient aussi en fusion au bout de deux heures; mais elles donnoient une masse égale, poreuse, d'une couleur *brunâtre*, tirant sur le gris, & non transparente.

Si les Terres
Vitrifiables
diffèrent en-
tre-elles,

Pour connoître s'il y avoit une différence entre les Terres Vitrifiables ordinaires: j'ai pris du Sable blanc, du Caillou, de la Pierre à fusil & du Cristal de Roche; j'ai

DES PIERRES, &c. 181

mêlè chacune de ces matieres séparément avec une proportion égale d'Alcali : j'ai mis tous ces mélanges dans un feu égal, mais je n'ai observé aucune différence, ni dans la fusion des mélanges, ni dans la couleur des produits, excepté cependant que celui des Cailloux étoit le plus blanc, que celui du Sable l'étoit un peu moins, & que les Pierres à fusil & le Cristal de Roche prenoient dans cette fusion, une couleur tirant un peu sur le verd.

J'ai pris aussi du Sable jaune comme de l'or & des Cailloux ordinaires; tels que ceux dont on se sert pour paver les rues: j'ai réduit en poudre chacune de ces matieres, & je les ai traitées chacune séparément avec une demie partie d'Alcali; j'ai retiré de l'un & de l'autre un verre blanchâtre tirant sur le verd, faisant beaucoup de feu avec l'Acier; mais celui qui provenoit de la fonte avec des Cailloux, contenoit beaucoup plus de bulles que tous les autres produits.

Comme l'addition de la Manga-

182 EXAMEN CHYMIQUE

nese calcinée, est généralement recommandée, pour rendre les Verres transparents : j'ai fait un mélange de deux parties de Cailloux & d'une partie d'Alcali : j'ai pris deux gros de ce mélange, que j'ai traité avec un grain de Manganese calcinée ; j'ai pris ensuite deux autres gros du premier mélange avec deux grains de Manganese, & enfin deux gros du premier mélange, & huit grains de Manganese ; & j'ai trouvé, que le deuxième & le troisième mélange ont pris en partie une couleur violette, & en partie une belle couleur d'Amethyste. J'ai pris aussi de la Manganese non calcinée, & j'ai trouvé, qu'elle teignoit aussi passablement bien ; mais les produits n'étoient pas si transparens, à ce qu'il m'a paru.

Avec l'Ar-
senic.

J'ai voulu savoir aussi quel est l'effet de l'Arsenic dans ces mélanges : dans cette vue, j'ai pris du mélange, ou de la Frite précédente deux gros : je les ai mêlés avec deux grains d'Arsenic ; j'en ai pris encore deux gros avec quatre

DES PIERRES, &c. 183

grains d'Arsenic, & deux autres gros avec huit grains d'Arsenic, & enfin deux gros de la Frite avec seize grains d'Arsenic ; & j'ai trouvé que le mélange avec deux grains d'Arsenic étoit le plus transparent, quoiqu'il eût cependant une légère nuance de couleur de lait : le mélange avec quatre grains étoit plus blanc : celui de huit grains encore plus blanc, & d'une couleur opale : celui de seize grains étoit encore plus blanc & moins transparent, tirant un peu sur le verdâtre.

Il est aisé de voir par ces expériences, qu'une addition médiocre d'Arsenic, vaut mieux qu'une addition plus considérable. D'ailleurs, dans plusieurs autres expériences, que j'ai faites sur d'autres Frittes ; je n'ai jamais pû observer, que l'Arsenic porte dans ces compositions de la fusibilité ou de la transparence, quoiqu'il soit beaucoup recommandé à ces deux titres.

J'ai tenté enfin, l'addition du Sel commun dans ces mélanges, aux mêmes proportions, & j'ai trouvé qu'on

184 EXAMEN CHYMIQUE

ne devoit point le regarder comme incapable de procurer de la fusibilité, pourvû qu'on scût l'employer dans une proportion convenable.

Avec le Sal-
pêtre.

Voici les effets du Salpêtre : trois parties de Salpêtre avec une partie de Cailloux , font à un feu modéré une masse fusible , propre à fournir la liqueur des Cailloux , & à d'autres usages : deux parties de Salpêtre avec une partie de Cailloux entrèrent bien en fusion à un feu très-violent ; mais ce mélange devint tout noir , peut-être à cause que le couvercle avoit eu d'abord une ouverture. Si l'on prend parties égales de ces deux matieres ; on trouvera que ce mélange entre encore assez bien en fusion , & donne un produit d'un blanc de lait , & faisant feu avec l'Acier. Deux parties de Sable & une partie de Salpêtre se font aussi assez bien fondues ensemble , & leur masse étoit d'une couleur de poupre.

Cette expérience favorise le sentiment de M. *Grummet* , contre M. *Kunkel*. Ce dernier attribuoit la

couleur rouge du Verre, à la Manganese qui se trouve dans le Verre *, pendant que M. Grummet l'attribue au Salpêtre : or on voit par notre procédé, que la Manganese n'opere rien dans ce cas-ci, puisque je n'ai employé ni la Manganese, ni le Verre.

Enfin, trois parties de Cailloux avec une partie de Salpêtre, entrerent encore en quelque maniere en fusion, & donnerent une masse très-blanche, qui faisoit bon feu avec l'Acier; mais qui étoit d'ailleurs entièrement poreuse.

Deux parties de Cailloux, mêlées avec une partie d'Arsenic fixé par le Salpêtre, formoient à un feu fort une masse poreuse blanchâtre, mêlée d'une couleur verte, tirant sur le jaune. Si on prend parties égales de ces deux matieres, le produit devient tout aussi poreux, d'une cou-

Avec l'Arsenic fixe.

* Il paroît qu'il s'agit ici d'un Verre dans la composition duquel entre un autre Verre, & que c'est dans ce dernier que M. Kunckel annonce cette Manganese teignante.

186 EXAMEN CHYMIQUE

leur verdâtre tirant sur le jaune ; & si l'on prend deux parties de cet Arsenic fixe avec une partie de Cailloux, la masse demeurera encore poreuse , & elle fera aussi d'un verd jaune. Ainsi cette composition demande une plus grande addition de parties Salines. Mais si on mêle une partie de Cailloux avec une partie d'Arsenic , & trois parties de Salpêtre , crud , & que quand on veut employer ce mélange , on en retire d'abord un esprit qui s'élève par la distillation , & qu'on mette en fusion le résidu , on en aura une masse Vitrifiable , qui peut être employée avec utilité à la destruction de quelques Métaux , par exemple, du Cuivre.

**Avec le Sel
Commun.**

Pour connoître les propriétés des Terres Vitrifiables, mêlées avec le Sel commun : j'ai mêlé du Caillou avec parties égales de ce Sel. J'en ai obtenu une masse poreuse , jaunâtre , qui n'étoit liée que superficiellement. Du Caillou mêlé avec deux parties de Sel , donnoit de même une masse jaune & poreu-

se: du Caillou mêlé avec quatre parties de Sel, me donnoit une masse d'un jaune obscur & fortement liée. Enfin une partie de Caillou, mêlée avec six parties de Sel s'élevoit fort haut en écume dans le creuset, & donnoit une masse cuite jaunâtre, opaque, ayant un goût un peu Salin.

Deux parties de Cailloux, mêlées avec une partie de Sel Ammoniac fixe n'entroient point en fusion avec ne fournissoient qu'une masse blanche. Ayant pris poids égal de ces deux matieres, j'en ai obtenu une masse poreuse & un peu rougeâtre. Une partie de Cailloux mêlée avec deux parties de Sel Ammoniac fixe, m'a donné une masse spongieuse blanchâtre.

Avec le Sel
Ammoniac
fixe.

J'ai mêlé ensuite des Cailloux avec poids égal de Sel Admirable. Ce mélange retiré du feu m'a présenté une masse bien cuite, spongieuse & faisant beaucoup de feu avec l'Acier. Une partie de Cailloux, mêlée avec deux parties de Sel Admirable, produisoit une masse couverte de bulles

Avec le Sel
Admirable.

188 EXAMEN CHYMIQUE
& d'une écume blanche, qui d'ailleurs faisoit feu, étant frappée contre l'Acier. Une partie de Cailloux, mêlée avec trois parties de Sel Admirable donnoit une masse semblable; & enfin une partie de Cailloux mêlée avec quatre parties de Sel Admirable, & exposée au feu, ne fournissoit point une masse compacte; mais seulement une masse écumeuse blanchâtre.

On peut connoître par ces expériences, qu'on ne doit pas ajouter beaucoup de foi, à ce que dit M. Kretschmar, dans sa *Minéralogie du Riesen-Gebürg* *: que le Sel Amirable, & le foie de Soufre fondus ensemble avec des Charbons, & mêlés ensuite avec des Cailloux pour les faire entrer en fusion, fournissent une masse qui est au commencement rouge comme un rubis, ensuite bleue comme un Saphir, & qui enfin, à un feu continué plus long-tems, devient une Agathe noire.

* Mont du Geant, Montagnes de Silésie.

DES PIERRES, &c. 189

Le mélange fait avec les Cailloux & le fiel de Verre, ne réussissoit pas mieux que celui qui étoit fait avec du Sel Admirable. Parties égales de ces deux substances exposées au feu, n'ont donné qu'une masse grise jaune, fortement liée, & qui ne s'est pas attachée au creuset. Un autre mélange de deux parties de fiel de Verre, & d'une partie de Cailloux, long-tems exposé au feu, n'entroit pas en fusion, restoit blanc & faisoit feu, étant frappé contre l'Acier.

Le Sel fusible Microcosmique, me réussit presque aussi mal; & cela contre mon attente. Ayant mêlé une partie de ce Sel avec deux parties de Cailloux, & ayant exposé ce mélange au feu, je n'en ai eu qu'une masse blanche poreuse & friable. Ayant pris parties égales de ces deux matieres, elles m'ont donné encore une masse gris-blanche & poreuse. J'ai obtenu le même résultat, après avoir pris deux parties de Sel avec une partie de Cailloux, ex-

Avec le Fiel
de Verre.

Avec le Sel
fusible Mi-
crocosmique

cepté que le goût en étoit encore un peu Salin.

On voit clairement par toutes ces expériences, que le Sel commun, soit qu'on prenne sa substance entière, soit qu'on ne considère que son Acide, ou même sa Terre d'ailleurs fusible, en un mot que tout ce qui en participe, ou qui en provient, ne se vitrifie en aucune façon avec la Terre Vitrifiable, & qu'il n'entre aucunement dans la composition du Verre. De-là on peut voir clairement la différence qu'il y a entre la Terre Alcaline du Sel commun, & entre un Sel Alkali; pendant que M. *Hellot* ** dans les Mémoires de l'Académie des Sciences de Paris*, s'efforce à soute-

* Année 1736.

** C'est M. *du Hamel*, & non M. *Hellot* qui a soutenu dans les Mémoires de l'Académie des Sciences, que la base du Sel Marin étoit un vrai Sel Alkali, & non pas une Terre Alcaline comme on le croyoit avant cette découverte. Son sentiment est adopté aujourd'hui par les Chymistes François. M. *Pott* ne trouvera donc pas mauvais, que

nir, que le Sel commun contient un Sel Alcali effectif.

j'essaie de défendre en peu de mots, la Doctrine de la Nation, avec toute la déférence qui est due à un si illustre adversaire.

1°. La base du Sel Marin est toute soluble dans l'eau, du moins une dissolution non filtrée de ce Sel n'est pas plus trouble qu'une dissolution non filtrée d'Alcali fixe ordinaire. Les Terres les plus Alcalines ne laissent passer, au contraire, dans l'eau que leur moindre portion, portion qu'on peut évaluer à peine.

2°. La base du Sel Marin, unie aux Acides n'est pas précipitée par l'Alcali ordinaire, ou ancien. Toutes les Terres Alcalines connues sont, au contraire, précipitées par ce Sel.

3°. La base du Sel Marin précipite toutes les Terres. Aucune Terre Alcaline pure ne précipite une autre Terre.

Quelles sont à présent les objections que M. Pott fait à M. du Hamel tant dans les *Miscellanea Berolinensia*, Tome VII. que dans le passage qui donne lieu à cette note ? M. Pott démontre à la rigueur, que la base du Sel Marin, n'est pas l'Alcali ordinaire, ou le seul Alcali anciennement connu. Mais ne peut il pas exister plusieurs Alcali comme plusieurs Acides ? Faut-il que deux substances soient spécifiquement les mêmes pour porter le même nom ? Ne suffit-il pas au contraire, qu'elles conviennent entre-elles par un

192 EXAMEN CHYMIQUE

Le Borax à des propriétés bien

caractere générique ? L'Acide du Phosphore découvert par M. *Marggraf*, n'est aucun des quatre Acides anciennement connus ; pourroit-on dire , pour cela que ce principe du Phosphore n'est pas un Acide ?

2°. M. *Pott* se fonde sur ce qu'on fait du vrai Sel de Glauber par l'union de l'Acide Vitriolique avec la Terre de l'eau mere du Sel Marin, qui est sans contredit, une vraie Terre insipide , insoluble par l'eau &c. Ainsi voilà une vraie Terre qui produit les mêmes effets , que la base du Sel Marin.

Mais le Tartre rendu soluble par une Terre absorbante , (la Craye par exemple) , est absolument semblable au Sel Végétal ordinaire , & on en pourroit conclure également que le Sel fixe du Tartre n'est autre chose que de la Terre.

Au fond, toute cette question se réduit à une dispute de mots , puisque M. *du Hamel* convient avec M. *Pott* , que la base du Sel Marin diffère de l'Alcali fixe du Nitre ; & que M. *Pott* convient avec M. *du Hamel* , qu'elle diffère des Terres absorbantes ordinaires. Mais jusqu'à présent , il paroît que l'expression de M. *du Hamel* est plus juste , & plus conforme à la définition des substances Salines.

D'ailleurs M. *Pott* convient que la base que M. *du Hamel* a retirée du Sel Marin est semblable au Sel de Soude , au Natrum
des

différentes à l'égard des Terres Vitriifiables. Car trois parties de Cail-loux, mêlées avec une partie de Borax calciné entrent déjà un peu en fusion ; quoique ce mélange ne parvienne point à la transparence ; le produit fait bien feu avec l'Acier. Deux parties de Sable avec une partie de Borax entrent encore mieux en fusion ; mais la masse qui en provient n'acquiert pas une transparence parfaite : elle fait feu étant frappée contre l'Acier.

Mais si l'on ajoute à la Terre Vitriifiable, outre le Borax, un peu d'Alcali ou de Salpêtre, ce nouveau mélange entrera mieux & plus promptement en fusion ; il deviendra très-clair, & fournira la base des bons flux durs & solides, auxquels on peut donner toutes les couleurs. Les proportions en sont différentes. On en trouve quelques-unes dans

des Anciens, à la plus grande partie du Borax : toutes les substances sont regardées comme des Sels Alcalis par tous les Chymistes, quelle raison y auroit-il d'excepter la base du Sel marin ?

194 EXAMEN CHYMIQUE
l'Art de la Verrerie de M. Kunckel,
& dans la *Docimafie* de M. Cramer.
Mais ces proportions varient fen-
blement, felon que l'on veut avoir
un produit plus ou moins dur, &
fuivant qu'on peut donner un degré
de feu plus ou moins fort.

Le Spath fusible, au contraire,
joint au Borax & au Salpêtre, m'a
donné dans la fusion une masse noire
comme de la poix, qui ne laissoit
pas d'être encore un peu poreuse, &
qui refusoit de donner des étincel-
les, étant frappée contre l'Acier.

Si on ajoute à la Terre Vitrifia-
ble un peu de Terre Gypseuse ou
Alcaline, cette combinaison entre-
ra encore plus promptement en bel-
le fusion, & il s'en faut bien, qu'el-
le ait alors besoin de tant de Borax.
Par exemple, quatre parties de Cail-
loux, mêlées avec une partie d'Al-
bâtre calciné, & avec deux par-
ties de Borax entrent en belle fonte,
& la masse qui en résulte devient
blanche & parfaitement égale; mais
il faut avoir l'attention de laisser
un grand vuide dans le Creuset, sans

quoi la matiere se répandra. D'ailleurs, on pourra, si l'on veut, la tirer dehors en filets.

Si, à la place de l'Albâtre, on emploie de la Craye pure, ou une autre Terre Alcaline subtile, le mélange entre en une plus belle fonte, & devient une masse parfaitement blanche, plus compacte même que celle que fournit le mélange précédent: outre que dans sa surface, elle avoit des rayes verdâtres fort belles.

Dans ces mélanges, le Sel Alcali ne fait pas à beaucoup près un si bon effet que le Borax, quoique d'ailleurs l'Alcali porte beaucoup plus de fusibilité dans un simple mélange, que ce dernier Sel. Quatre parties de Cailloux, mêlées avec une partie d'Albâtre & deux parties d'Alcali, produisent à la vérité une masse blanche, mais d'une cuite fort écumeuse; & quatre parties de Cailloux, mêlées avec une partie de Craye, & deux parties d'Alcali, entrent sensiblement mieux en fusion, & produisent une masse de Verre

196 EXAMEN CHYMIQUE
verd , & non pas une masse de blanc
de lait.

On peut connoître seulement, par
toutes ces expériences , quel effet
la Craye peut produire dans les Fri-
tes auxquelles on l'ajoute , pour
faire les *Verres de Craye* * ; & on
peut en conclure , qu'il s'en faut
bien qu'on ait alors besoin de tant
de Sel Alkali, à la place duquel
quelques-uns substituent ces compo-
sitions , ou bien des Os de Veau
calcinés.

D'ailleurs , de trois parties de
Cailloux , d'une partie de Craye , &
d'une partie de Sel Alkali, on peut
faire un Verre blanchâtre , & bien
compacte.

Mélangea-
vec les Ver-
res.

Pour suivre l'ordre que nous nous
sommes proposé , il faut présente-
ment parler des propriétés des Ter-
res vitrifiables , mêlées avec les Ver-
res. Le Caillou mêlé avec la dixième
partie de Verre crystalin , & expo-
sé à un feu modéré , forme une
masse , qui paroît belle & blanche ,

* *Kreiden-Glaeser.*

faisant feu avec l'Acier, mais sans aucune transparence. Au contraire, du Caillou mêlé avec poids égal de Cristal, est devenu à un feu violent une masse grisâtre & bien cuite. Une partie de Caillou avec deux parties de ce Verre, est entrée en fusion, mais ce mélange a jetté beaucoup d'écume, & a formé une masse blanchâtre : quatre parties de Verre ne faisoient gueres mieux, quoique la masse qui en résulloit donnât beaucoup de feu étant frappée contre l'Acier. Avec six parties de Verre, le mélange s'élevoit fort haut dans le creuset, & jettoit beaucoup d'écume, il étoit toujours blanc, mais inégalement. Avec huit parties de Verre le mélange entroit assez bien en fusion ; & il restoit d'un blanc de lait. Avec dix parties de Verre fin, le mélange entroit en une fusion plus parfaite ; il formoit une masse compacte qui faisoit feu avec l'Acier, & qui étoit encore d'un beau blanc de lait.

Ainsi l'on voit que la Terre Vitrifable, est beaucoup plus difficile à se fondre, par le mélange du

198 EXAMEN CHYMIQUE

Verre que la Terre Argilleuse ; tandis qu'au contraire, le mélange d'Argile & d'Alcali est sensiblement beaucoup plus difficile à fondre, que celui de la Terre Vitrifiable & du même Alcali.

Avec le Verre d'Antimoine,

Du Caillou avec poids égal de Verre d'Antimoine, entre passablement en fusion, & donne une masse jaunâtre transparente. Du Caillou avec deux parties de Verre d'Antimoine, se fond bien, & donne une masse compacte, transparente, d'un jaune brun ; on trouve quelques grains de Regule à la partie supérieure de la masse.

Avec le Verre de Plomb.

Du Caillou, mêlé avec poids égal de Verre de Plomb, entre assez bien en fusion, & forme une masse jaunâtre fort poreuse. Du Caillou mêlé avec deux parties de Verre de Plomb, entre un peu mieux en fusion ; cependant la masse qui en résulte, est opaque, d'une couleur grise, tirant sur le jaune. On trouve de petits grains de Plomb réduit à la partie supérieure de cette masse. Enfin, du Caillou mêlé avec quatre

parties de Verre de Saturne , entre très-bien en fusion , & donne une belle masse transparente , jaunâtre & compacte.

Il est assez connu , que la Terre Vitrifiable , mêlée avec du Minium , de la Litharge , ou d'autres Chaux de Plomb , donne le Verre de Plomb. On prend ordinairement sur une partie de Caillou ou de Sable , trois , quatre , cinq ou six parties de Chaux de Plomb : plus on emploie de Chaux de Plomb , plus le mélange devient transparent ; mais il pénètre aussi d'autant plus promptement les creusets ordinaires. J'ai enfin trouvé des creusets , qui résistent parfaitement à cette action du Verre de Plomb , à ce point même que le Verre y a souvent resté en fonte plusieurs jours de suite , sans se faire aucune issue. Toutes les Chaux de Plomb , se vitrifient pourtant par elles - mêmes dans les creusets , parcequ'elles en attaquent la substance , la rongent pour ainsi dire , & se convertissent en Verre par ce mélange.

Avec la
Chaux de
Plomb.

De la Chaux de Plomb calcinée à petit feu , donne un Verre plus foncé , plus mou , & plus facile à réduire , qui retient plus de Phlogistique que la Chaux , qui a été calcinée à un feu plus long. Cette dernière Chaux donne un Verre moins coloré , & plus rebelle à la fusion. Pour des vuës particulieres , j'ai mêlé deux parties de Sable avec une partie de Minium. Ce mélange est devenu jaune dans un feu violent , & n'est point entré en fusion : il a donné seulement une masse bien liée, ou homogène, mais spongieuse, faisant feu avec l'Acier. Ayant pris parties égales de chaque substance , ce mélange est entré en une espèce de fusion ; cependant il s'est toujours fort élevé en écume, & n'est pas devenu bien clair. Mais ayant employé deux parties de Minium , & une partie de Caillou ; ce mélange entroit bien en fusion, devenoit une masse compacte, transparente , d'un beau jaune, semblable à une Chrysolithe, & faisoit feu avec l'Acier. On a toujours crû jusqu'ici, qu'il étoit impossible de rendre les

Verres de Plomb assez durs pour faire feu , étant frappés contre l'Acier : M. *Kunckel* l'a pensé.

J'ai aussi pris , à la place des Cailoux, des Terres Vitrifiables plus fusibles , pour pouvoir en employer une plus grande quantité. Par exemple , j'ai pris du Limon lavé avec partie égale de Minium ; je l'ai fondu , & j'en ai retiré un beau Verre transparent , d'un jaune verd , faisant feu avec l'Acier. J'ai trouvé grains de Plomb dans sa partie supérieure. Des Scories de Fer (qui sont composées d'un Limon fusible , & d'un safran de Mars), mêlées avec partie égale de Minium , ont produit un beau Verre compacte , d'un jaune noir , qui contenoit des grains de Plomb dans sa partie supérieure & dans sa partie inférieure.

L'Argile des Potiers , mêlée avec partie égale de Minium , devient un beau Verre jaune obscur , qui n'étoit pourtant pas aussi compacte que les précédens ; il se trouvoit des grains de Plomb dans sa partie supérieure , & dans sa partie inférieure.

re. Enfin , j'ai mêlé de la Terre Sigillée rouge très-fine avec partie égale de Minium , & j'ai obtenu de ce mélange , un beau Verre compacte , d'un jaune obscur tirant sur le brun , à la patrie inférieure duquel on trouvoit quelques grains de Plomb réduit.

Avec les Ter-
res Alcalines

J'ai assez expliqué au premier Chapitre , les propriétés de la Terre Vitifiable à l'égard de la Terre Alcaline. Je ferai cependant ici quelques nouvelles remarques , que m'ont fourni certaines expériences que j'ai faites depuis. M. Homberg a observé , que le Caillou & la Chaux étant mêlés ensemble , peuvent être mis en fusion par le grand Miroir-Ardent de *Tschirnhausen* , pendant que chaque matiere prise séparément , ne pouvoit jamais être mise en fusion , au foyer de ce Miroir. Dans mon fourneau , & au degré auquel j'y puis pousser le feu , je n'ai pas encore pû effectuer la même chose.

Mélange fusible par lui-même.

J'ai travaillé avec plus de soin sur le mélange de la Craye & du Spath

DES PIERRES, &c. 203
fusible, ou du Spath Quartzique. J'ai dit ci-dessus, que ce mélange ne pouvoit être mis en fusion dans le creuset noir : j'avois cependant aussi remarqué en même tems, qu'il se rrouvoit aux parois des creusets noirs des grains, comme de Plomb ou de Fer fondu, mais beaucoup plus légers que de vrais grains de Plomb ou de Fer, je ramassai ces grains, je répétai l'expérience, & je trouvai toujours qu'à en juger par leur apparence extérieure, ils devoient être métalliques. Cependant ils ne l'étoient pas dans le fond, & exactement parlant; car ils étoient trop légers, ils se cassoient sous le marteau, le Vinaigre ne les entamoit point; par conséquent, ils n'étoient pas de Plomb. Ils n'étoient pas du Fer non plus; car l'Eau-forte n'avoit aucune prise sur eux. L'Eau Régale en extrayoit, à la vérité, un peu d'une matière; mais les grains n'en conservoient pas moins leur consistance; par conséquent, ils sont formés seulement par quelque partie de la substance talqueuse du creuset. On doit

conférer là-dessus , mon *Mémoire de Plumbo scriptorio* qui se trouve dans les *Miscellanea Berolinensia* Tome VI. p. 29. Car j'ai observé , que ce mélange , auquel j'ajoutois du creuset noir réduit en poudre , mis dans un creuset de Hesse , entroit en fusion , & donnoit beaucoup de semblables grains noirs vitrifiés. Ce mélange devient fusible dans ce creuset , il le perce & le ronge comme à l'ordinaire. J'ai ajouté ensuite un peu de Zafre au mélange , fait avec le Spath fusible purifié ; le produit en étoit verdâtre. Mais si je prenois du Spath Quartzique avec du Zafre en même proportion ; ce mélange devenoit bleuâtre. Il faut conclurre de cette expérience , que le Spath fusible le plus pur contient quelque matiere jaune ; mais que le Spath Quartzique n'en contient point.

Comme ces mélanges , quoique coulants parfaitement , restent ordinairement non transparens dans le creuset , comme une Agathe blancheâtre ou grisâtre ; j'ai ajouté un peu

de Suye * rougie au feu ; mais ce mélange n'en devenoit pas plus transparent qu'auparavant. J'ai pris aussi une fausse Amethyste ; je l'ai mêlée avec de la Craye : & j'ai trouvé que ce mélange entroit en une fusion si tenuë , que tout s'enfuyoit à travers le creuset ; d'où j'ai conclu , que ces flux colorés appartenoint sans doute à la classe des Spath fusibles , & non pas à la classe des Quartz proprement dits , dans laquelle cependant ils sont rangés par la plûpart des Naturalistes.

J'ai traité de nouveau mon mélange fusible de Craye & de Spath fusible avec toutes sortes de Terres : par exemple , j'ai mêlé avec différentes proportions , des Cailloux réduits en poudre très-fine : & j'ai trouvé que ce mélange n'endommageoit plus tant les creusets ; mais qu'il soutenoit paisiblement la fonte , & faisoit parfaitement couler les Cailloux , sans cependant que la masse

Le même
mélange fu-
sible avec la
Terre Vitri-
fiable.

* Peut-être de noir de fumée.

qui en résultoit , devînt toujours transparente ; car elle étoit tantôt comme une Opale blanchâtre , tantôt verdâtre , tantôt jaunâtre , selon que je faisois des changemens dans la proportion : & moins j'employois de Cailloux dans ce mélange , plus il endommageoit le creuset. Ce mélange comportoit très-bien un tiers de Cailloux.

Avec la
Terre Argil-
leuse.

J'ai mêlé ensuite mon mélange fusible avec une Terre Argilleuse blanche , & j'ai aussi trouvé que les creusets n'étoient plus alors tant endommagés. J'ai pris parties égales de chaque substance. Ce mélange se fondoit & devenoit comme une Pierre à fusil grise & compacte. Le mélange fusible recevoit aussi fort bien l'Argile en différentes proportions , tellement que j'y en pouvois mêler un bon tiers , sans empêcher la fusibilité : les produits étoient compacts , tantôt entierement transparens & jaunâtres , tantôt tirant sur le grisâtre , tantôt d'un jaunâtre tirant sur le blanc , tantôt comme une Agathe grise , & partout d'une masse com-

paëte égale. Si ces masses une fois fonduës , sont remises au feu , elles entreront touëjours de nouveau en une fusion parfaite.

Enfin , j'ai mêlé aussi mon mélange fusible avec de l'Albâtre. Ce nouveau mélange entroit pareillement en une fusion parfaite , blanchâtre, de couleur de lait , mais opaque. C'est ainsi que j'ai observé , que mon mélange fusible , mettoit en fusion toutes les Terres simples. Ce seroit donc bien la peine de l'essayer aussi sur d'autres Terres & d'autres Pierres composées , qui sont difficiles à fondre. J'ai déjà fait là-dessus plusieurs essais , qui m'ont parfaitement réussi : J'en rendrai compte dans une autre occasion.

Avec la Terre Gypseuse.

Pour ce qui regarde les mélanges de la Terre Vitriifiable avec la Terre Gypseuse , je n'ai autre chose à ajouter au Chapitre Second , si non que dans certaines compositions auxquelles on ajoute beaucoup de Terre vitriifiable , la Terre Gypseuse se met plus facilement en fusion que la Terre Alcaline ; mais que le contraire arrive dans d'autres compositions.

Avec la Terre
Argilleuse

Je dois encore faire ici une observation sur les mélanges de la Terre Vitrifiable avec la Terre Argilleuse. J'ai remarqué, dans le Chapitre précédent, que ce mélange ne se prête pas à une fusion facile, mais que l'Argile se lie pourtant bien avec la Terre des Cailloux, se cuit avec elle, & forme une masse dure & compacte; & cela sans entrer en fusion. Pour tâcher d'y porter ce mélange, j'ai augmenté, tantôt la proportion de la Terre Vitrifiable, & tantôt celle de la Terre Argilleuse, sans cependant les faire entrer en fusion. Mais aussitôt que j'avois ajouté à de pareils mélanges un peu de Cristal, ou de Verre de Plomb, ils devenoient mous & entroient en fusion, à la proportion de l'Addition de ces dernières matieres.

Ajoûtant à ces mélanges un peu d'une Terre Alcaline ou Gypseuse, ils entrent parfaitement en fusion, & produisent une espece de Pierre à fusil, tantôt verdâtre, tirant sur le blanc, tantôt d'une couleur de lait, tantôt verte, tantôt

comme une Agathe noirâtre, tantôt jaunâtre & tantôt grise. On ne doit cependant pas penser, que cette fusibilité dépende uniquement de la Terre Alcaline ou Gypseuse; car si cela étoit, ce mélange devroit devenir d'autant plus fusible, que j'y ferois entrer plus de ces Terres; mais on trouve le contraire. Dès que je m'éloigne de la véritable proportion, & dès que j'y ajoûte une trop grande quantité de ces Terres, le mélange devient réfractaire, & ne se met plus en fusion. Ainsi les trois substances doivent concourir à cet effet, & être employées en une certaine proportion sans laquelle on n'en fera rien du tout.

Si au lieu des Cailloux, on emploie du Quartz, du Spath Quartzique, ou bien du Spath fusible purifié, la fusibilité du mélange sera plus grande encore. J'ai fait sur cette matiere un très-grand nombre d'expériences, dans les résultats desquelles j'ai observé beaucoup de variétés: il seroit trop long de les rapporter ici.

Avec du
Spath.

On n'a pas toujours besoin de l'ad-

dition d'une Terre Alcaline ou Gypseuse*, pour faire couler le mélange de la Terre Vitrifiable & de la Terre Argilleuse pourvû qu'on employe dans ce mélange une Terre Vitrifiable plus fusible, par exemple, un Spath Quartzique, ou un Spath fusible pur, blanc, verdâtre ou jaunâtre. Si on varie les proportions de ces mélanges, on trouvera toujours quelque fusibilité; quelques-uns même entreront presque trop facilement en fusion.

J'ai tenté ces essais sur le Flux de *Hals-Bruck*, près de *Freyberg*, (je range ce flux parmi les Spath fusibles Quartziques, à cause qu'il fait feu avec l'Acier,) sur le Flux de *Stollberg*, sur le Spath de *Wernigerode*,

* L'Auteur vient de dire, il n'y a qu'un moment, qu'il n'avoit jamais pû faire entrer en fusion le mélange de la Terre Vitrifiable, & de la Terre Argilleuse; sans doute qu'il ne parloit alors que de la Terre des Cailloux, ou que ce sont ici de nouvelles expériences, qui restreignent la généralité de la première assertion.

& sur plusieurs autres Flux. Si quelqu'un vouloit pousser ces expériences plus loin, il pourroit soumettre à cette épreuve tous les autres Flux colorés, les rouges, les verts, les jaunes, les bruns & les marbrés, comme j'ai fait moi-même sur le Flux d'Amethyste *; car tous ces mélanges se fondent bien, & donnent des masses si compactes, que toutes font feu étant frappées avec l'Acier. Il est même quelques mélanges qui ne se fondent qu'en s'élevant en écume; inconvénient auquel on peut remédier facilement, en changeant la proportion, ou en ajoutant un peu de Terre Alcaline ou de Terre Gypseuse.

On peut varier ces expériences en bien des manières; ce qui fournira matière à un travail très-amusant, par la variété & la bonté des produits.

Je remarquerai encore ici, que si le feu n'est pas entretenu assez longtemps, les mélanges avec le Spath

* *Pseudo-Amerbystus.*

quartzique , & le Spath fusible purifié restent le plus souvent écumeux, sur-tout le Spath fusible ; mais on peut remédier à ce défaut par l'addition dont nous venons de parler.

Avec du
Quartz & du
Spath fusible.

Il paroîtra inutile sans doute que je parle encore du mélange des différentes Terres vitrifiables entr'elles. Cependant, comme la différente fusibilité de ces Terres dans les compositions a tant excité ma curiosité, j'ai crû que cette matiere pouvoit mériter d'être encore éclaircie par quelques expériences. Ainsi, j'ai pris quatre parties de Cailloux & six parties de Spath fusible quartzique ; parties égales de chaque matiere ; quatre parties de Cailloux & deux parties de Spath ; quatre parties de Cailloux & une partie de Spath, & *vice versâ*, quatre parties de Spath fusible quartzique avec six parties de Cailloux ; quatre parties de Spath avec deux parties de Cailloux ; & enfin quatre parties de Spath avec une partie de Cailloux. Tous ces mélanges prenoient dans un feu modéré un commencement de liaison, & donnoient des masses compactes. Le mélange que j'avois for-

mé de parties égales de chaque substance fut celui qui donna la masse la plus compacte. J'ai répété ce procédé dans toutes les proportions dont je viens de parler sur les Cailloux & le Spath fusible purifié ; je n'y ai point trouvé de différence sensible , leurs produits étoient à peu près les mêmes.

Je traitai aussi dans un feu très-violent , deux parties de Spath fusible , & une partie de Cailloux. Ce mélange n'entra point en fusion ; il donna cependant une masse très-dure & compacte , mais opaque : parties égales de ces deux matieres : me donnerent un produit entièrement semblable , à cela près , qu'il étoit encore plus opaque. Le mélange d'une partie de Spath fusible , & de deux parties de Cailloux , est devenu plus blanc , mais en même tems plus friable. Ce que j'admirois le plus , c'étoit qu'aucun de ces produits ne peut faire feu avec l'Acier , quoique les deux premiers fussent assez durs & assez compactes ; propriété que la plus grande partie des

autres mélanges , acquierent si facilement : tout ce qu'on peut conclurre , cependant , de ce que les produits de ces derniers mélanges ne l'ont pas , c'est que l'union de leurs parties n'est pas assez intime.

Conclusion. C'est ainsi que je finis ma Lithogéognosie. Je me flatte d'avoir en quelque façon atteint le but que je m'étois proposé. Car sans parler des expériences nouvelles , & de plusieurs découvertes , qu'on ne pouvoit pas même se promettre : je pense avoir fourni aux Chymistes , un moyen sûr de distinguer les Terres & les Pierres composées , de les ranger dans leurs classes naturelles , & de connoître leurs Terres primitives. Car les moyens de connoître que fournit la Chymie , diffèrent très-essentiellement de ceux qu'emploie communément la Physique *superficielle* , qui ne s'attache qu'à la figure extérieure des corps qui est variable pour l'ordinaire. La Chymie raisonnée , peut découvrir par ses expériences , les vertus & les

propriétés intérieures des substances,
leurs mixtion primitive & leurs
principes constituans.

FIN

Du quatrième & dernier Chapitre.



T A B L E

D E S C H A P I T R E S.


E SSAI <i>Pyrothechnique sur la Lithogéognosie</i>	Page 1
CHAPITRE I. <i>des Terres & des Pierres Alcalines</i>	pag. 8.
CHAPITRE II. <i>des Pierres & des Terres Gypseuses</i>	pag. 51
CHAPITRE III. <i>des Terres Argileuses</i>	pag. 95
CHAPITRE IV. <i>des Terres Vitrifiables</i>	pag. 143

Fin de la Table des Chapitres.



EXAMEN
PYROTECHNIQUE
DU TALC,
PAR M. POTT.

Traduit du Latin.

 E sujet, dont je me propose de traiter, porte vulgairement en Latin, le nom de *Talcum*. Il est vrai que *Lauremderg*, *Cæsalpin* & *A. Sala*, disent aussi *Talcus*, & *P. J. Faber Talchus*. Chez les Allemands il s'appelle *Talck*, *Berg-Talck*. C'est dans les écrits d'*Avicenne*, que ce nom se trouve la première fois. Ce Médecin Arabe dit, que l'*Aster de Samos* est le *Tallz*,

218 EXAMEN PYROTECHNIQUE
qui ne peut être calciné qu'au feu le plus
violent, & qui est dangereux, lorsqu'on
en prend intérieurement.

Les Auteurs ne s'accordent pas
encore sur l'origine du mot *Talcum*.
Je suis très-persuadé, que ceux-là
sont dans une grande erreur, qui
croient avec *Lémery*, qu'il vient
de l'Allemand, *Talch*, *Suif*, parce
que le Talc a une espece de graisse
à l'attouchement. Cela n'a aucune
vraisemblance, *Avicenne*, qui n'a eu
aucun commerce avec les Allemands,
ayant employé le premier ce mot,
qui est bien plutôt d'origine Arabe.
Cæsalpin dit, que Talc chez les
Maures signifie Etoile, & qu'on
entend par là l'Etoile de Samon
(*Stellam Samiam.*) *Johnson* (a) tien
pareillement ce mot pour Arabe
& lui fait signifier de petites Etoiles
brillantes. Mais *Pomet* écrit, (b)
je ne sçai sur quel fondement, qu
Talk veut dire en Arabe, cette con
stitution égale, qui maintient l

(a) *Lex Chym.* p. m. 228.

(b) p. m. 825.

corps en bonne santé. On ne trouve point du tout ce mot chez les Anciens, comme Théophraste, Dioscoride, Pline. Cependant quelques Critiques (a), prétendent que Dioscoride a voulu le désigner par *Stellam Terræ*. Cæsalpin au contraire, & Saumaise (b) s'efforcent de prouver par Zosime, que le Talc est l'*Aphroselene* ou la *Sélenite* de Dioscoride. Ces Auteurs prétendent aussi, que Pline a entendu la même chose par le mot *Schistus*. Cæsalpin rapporte le Talc au *Galeucos Argyrodamanti similis*, & Bootius à l'*Argyrodamas* même. Peut-être faut-il entendre de la même matière, ce passage de Pline; (c) il y a une pierre verte, qui résiste fortement au feu, mais qui ne se trouve nulle part en abondance, & quand on en trouve, c'est une pierre & non une roche. Avicenne l'appelle aussi *Pierre de Lune* & Albert le Grand en conséquence A-

(a) Volckmann. *Siles. subterr.* p. 50.

(b) In *Solinum*. p. 1098.

(c) L. XXXVI. C. 22.

220 EXAMEN PYROTECHNIQUE
phroselene. Mais toutes ces discussions critiques ont peu de rapport à notre but. L'espece qu'on trouve le plus communément dans nos contrées s'y nomme *Katzen-Silber*, & c'est ainsi que le *Testament de Basile Valentin* l'a désigné, ou bien *Katzen-Glimmer* : elle tire, d'un endroit particulier où l'on en trouve, le nom de *Kiphæuser-Glantz*. Quand sa couleur est jaune, on l'appelle *Katzen-Gold*, en Latin *Mica & Cherile nitidum*. On trouve aussi quelque part (a), le nom de *Sper-Glas*, &c.

II. Quoiqu'il en soit, le Talc ordinaire est une espece de Pierre onctueuse, molle, nette, d'une couleur perlée, qu'on peut aisément séparer en lames, & dont les lames rendues minces ont assez de transparence. On coupe sans peine le Talc au couteau, il se plie aussi, il est glissant & comme gras à l'attouchement, il s'attache & se laisse difficilement briser, il résiste à un feu assez véhément sans souffrir de change-

(a) *In Tada trifida Chymica* p. 281.

ment considérable , & aucun Menstrue acide ni alcalin en forme humide , ne vient à bout de le dissoudre. Sa couleur ordinaire est blanchâtre , tirant sur le verd : & c'est de celui-là proprement que nous voulons traiter. Cependant on en trouve aussi d'une couleur plus cendrée , d'un gris plus obscur , & même de jaune & de rouge. Ce qui mérite surtout d'être remarqué , c'est que cette espece cendrée & noirâtre , étant mise au feu , revêt extérieurement & intérieurement une couleur dorée. Cela arrive à l'espece de *Reichenstein* en Silesie. *Paracelse* dans son Traité des Minéraux , avoit déjà distingué quatre especes de Talc , le blanc , le rouge , le jaune & le noir. Feu *M. Neumann* notre Confrere , vouloit ranger ces especes colorées au nombre des Pierres Spéculaires ; mais elles ne sçauroient y appartenir , vû que le feu ne les réduit point en Gypse.

III. Il faut pourtant prendre garde de ne pas confondre le Talc avec les autres concrétions qui lui

222 EXAMEN PYROTECHNIQUE
ressemblent, comme on le fait souvent. Déjà il est aisé à distinguer du *Schistus*, ou de la Pierre fissile. Le *Schiste* est noirâtre, il n'est pas si onctueux, & tantôt il se fond au feu, tantôt il s'y change en Chaux vive. *Ruland* (a) confond le Talc avec le *Spathum* & le Gypse, en disant : Le Talc est blanc comme le Gypse, il s'appelle autrement *Spathum*, & c'est une Pierre transparente qui a aussi les noms de *Spar-Kalck*, ou *Leder-Kalck*. *M. Kramer* (b) croit de même que le Talc est une espèce de ce qu'on appelle *Spathum d'Albâtre*, mais plus dure, quoique le feu ne change point du tout le Talc en Gypse. *Schræder*, *Boyle*, *Borrichius* & d'autres, confondent le Talc avec le Verre de Moscovie, ou le *Glacies Mariæ*, & la Pierre spéculaire, bien que toutes ces choses se réduisent en Gypse au feu. *M. Brœmel* (c) le prend pour la Pierre de corne, lorsqu'il

(a) *In Lex. Alchym. p. 465.*

(b) *Commerc. litter. Norimb. 1732. p. 370.*

(c) *In Mineralog. Suec.*

s'exprime ainsi ; le Talc , matiere solide , noire & cendrée , s'appelle aussi souvent Pierre fistulaire , (Pfeiffenstein) parce qu'on s'en sert pour Fistules ou Chalumeaux dans les Fourneaux de fusion. Toutes les espèces de cette matiere empêchent par leur roideur , la fusion des Minieres ; on les appelle aussi Pierres de corne , ou de l'espèce coriacée tenace : car ici Pierre de corne , est une espèce de Caillou ou de Pyrite. D'autres encore confondent le Talc avec la Pierre ollaire , comme Borrichius , qui dit (a) : Qu'on trouve le Talc dans la Scanie , dans la Norwege & dans le Diocese de Christiania , d'une couleur blanchâtre & verdâtre ; que les Habitans l'appellent Fisteen , qu'au feu cette matiere se laisse diviser en lames d'une couleur argentée , qu'on en peut faire divers ustenciels au tour ; que les Couteaux , les Scies & le Fer tranchant , lui donnent diverses formes propres à en fai-

(a) Ad. Haff. Vol. V. obs. 85. Voy. aussi la Chymie de Jungker. P. I. p. 269.

224 EXAMEN PYROTECHNIQUE
*re des Fourneaux de Chymie & des
Creusets &c. M. Bræmel est tombé
dans la même idée, à l'occasion de
la Pierre ollaire dont on fait des
pots, & plusieurs sortes d'autres va-
ses dans le Jemptland. Pour Boyle,
il prend le Talc pour un Spath
alcalique, en disant : ces Fluors
clairs que l'on trouve dans les Mi-
nieres de Plomb, me semblent être
du Talc, mais l'esprit de Sel les dis-
sout. Cette solution dans l'esprit de
Sel démontre, que cette Pierre est
d'une nature alcalique, & nulle-
ment talqueuse.*

IV. Les principaux endroits d'où
le Talc tire son extraction, sont l'E-
tat de Venise & la Russie, d'où lui
viennent les noms de Talc de Veni-
se & de Moscovie. Celui de Venise,
s'il en faut croire *Lemery*, se trou-
ve dans plusieurs Carrieres autour de
Venise. Mais *M. Volckmann* rap-
porte, que le Talc de Venise vient
du Royaume de Naples, & que le
nom de Venise lui a été donné, par-
ce que c'est dans cette Ville que s'en
faisoit le principal trafic. Le Talc

de Moscovie est le plus commun & le plus employé ici : il tire tantôt plus, tantôt moins sur le verd ; on trouve de longs Districts en Russie qui sont pleins de matiere talqueuse , & c'est-là que se rencontre l'eau la plus pure. Mais outre cela , on tire généralement du Talc de l'Allemagne, de l'Angletere, de la Suisse, de la Hongrie , de la Boheme , de l'Espagne , de la Suede, de la Norwege, de l'Isle de Chypre, de Perse & de divers autres contrées de l'Asie, de l'Afrique & de l'Amérique. Cependant il y est d'ordinaire moins pur. *M. Bræmel* dit par exemple, qu'on trouve le Talc en Suede , par tout sous terre dans les Mines d'argent , de fer & de cuivre , en partie solide par morceaux considérables , en partie comme une Terre onctueuse moins cohérente. *Schræder*, d'après *Borrichius* , fait mention du Talc noir , qu'on trouve en Norwege, dans les Mines métalliques d'Andale , qui acquiert au feu la figure & la couleur des feuilles d'or , & qui renferme même quelque quantité

226 EXAMEN PYROTECHNIQUE
d'or , mais qui ne paye pas les fraix.
Pomet parle du Talc rouge , venant
de Perse & de Moscovie , qui peut
être séparé en grande feuilles trans-
parentes , dont les Religieuses se ser-
vent pour couvrir les Agnus Dei ;
(je pense pourtant que c'est après a-
voir calciné les morceaux de ce Talc
au feu). Il est vrai que *Wormius* &
Neumann prennent ces Talcs colo-
rés pour des Selenites , mais ils se
trompent ; car on n'en sauroit faire
du Gypse , comme avec le Selenite.
Le Talc acquiert principalement au
feu une figure effeuillée , que le Se-
lenite y perd encore ; & tout le
rapport qui se trouve entr'eux ; c'est
que le Talc doré s'enfle au feu , &
devient en quelque sorte plus friab-
le , mais il ne se durcit point avec
l'eau comme le Gypse. *Kœnig* (a)
indique quelques especes de Talc de
Suisse , qui naissent quelquefois dans
les Mines de Cristal de montagne
autour de Glaris & de Neuschâtel ,
dans le Canton d'Underwald , au-

(a) R. M. p. 309.

tour de Lortschen , & pas loin de Bâle vers Istein dans un des Rochers du Rhin. Les endroits particuliers d'Allemagne , où il s'en trouve le plus , sont la Forêt Hercynie , la Comté de Stolberg , le Tirol & la Silesie. *Kelner* a remarqué qu'on rencontre en Misnie , près de *Chemnitz* , une Mine de Talc d'un blanc grisâtre , qui est mêlé de Grenat. *M. Brückmann* indique des espèces de Talc qui viennent de *Gera* , de *Rammelsberg* , de *Fichtelberg* , de *Stirie* , de *Bleystein* & du Mont *Bructerus*. *M. Volckmann* (a) entre dans le détail des espèces de Silesie ; telles sont le Talc blanc de la Montagne , nommée *Riesengebürge* autour de *Goldberg* & *Freywalde* ; le beau Talc doré , qu'on rencontre auprès de *Manstein* ; le Talc rouge des Montagnes autour de *Hermstorff* : le Talc noirâtre de *Reichenstein* , de *Silberberg* , & de *Wünschendorff* , auprès de *Schmideberg*. Ce dernier prend à un feu ardent la plus belle couleur d'or ; les

(a) In Siles. Subterr.

228. EXAMEN PYROTECHNIQUE

Ouvriers qui travaillent aux Mines en font du Sable qu'ils vendent, & dont le profit est pour eux. Il est assez aisé d'avoir ici l'espece de *Reichenstein*. Il n'est plus même rare d'en trouver qui ait naturellement une couleur dorée, que le Soleil & l'Air lui donnent, la Bohême & bien d'autres contrées en fournissent. On peut rapporter ici une infinité de Cailloux & de morceaux de Rocher noirs ou mêlés, qui étant embrasés au feu acquierent une couleur dorée, qui annoncent qu'une matiere talqueuse s'y trouve renfermée.

V. Les Expériences dont nous allons rendre compte ont été faites sur le Talc de Moscovie. On comprend d'abord que l'Air & l'Eau ne peuvent pas faire beaucoup d'impression sur un corps aussi compacte. Cependant M. *Hummel* (a) exalte beaucoup une solution du Talc rouge, faite par le moyen de la Trituration avec l'eau, continuée pendant six

(a) *Topiarium Hermeticum* p. 158.

heures, qui réduit ce Talc en une substance huileuse. Mais toutes les expériences employées jusqu'à présent s'accordent à prouver, qu'aucune partie de Talc, ne peut être mise en solution par des Menstruës acides ou alcalins sous la forme humide, ni même par les Corrosifs les plus concentrés. Ainsi, on y employe vainement les esprits les plus forts de Sel, de Nitre, de Vitriol, d'Eau Régale, &c. Et c'est une erreur que d'avancer, comme on le fait dans un Ouvrage (a), *que le Talc peut être en partie dissous par les Acides des Minéraux, principalement par l'Acide du Sel, & ensuite être précipité.* En effet, ni l'esprit fumant de Sel, ni l'Acide le plus pur du Sel, desséché dans le Mercure sublimé par une sublimation souvent répétée, n'ont pas la moindre prise sur lui. L'expérience ne confirme point non plus ce qui est avancé dans les Mémoires de l'Académie des

(a) *Commerc. litter.* 1732. p. 370.

230 EXAMEN PYROTECHNIQUE
Sciences de Paris , que le Talc & l'huile de Vitriol engendrent l'Alun. Beaucoup moins , peut-on venir à bout de quelque chose avec l'esprit volatil de Vitriol, l'esprit de Naphte, ou l'huile de Vin, que quelques-uns recommandent. La plûpart de ces secrets sont de pures fraudes, & il y en a dont l'imposture est si grossière, que je ne m'y arrêterai point, comme sont ceux qui indiquent le Camphre, le Savon, la Terre feuillée de Tartre (*arcanum Tartari*) &c. On n'avance pas plus en brûlant le Talc avec le Souffre commun d'une maniere réitérée, il ne se montre aucune trace de solution ou de défaillance, seulement le Talc se revêt d'une couleur cendrée, que lui donne l'impureté de la Terre mêlée au soufre. Le Talc noir & le Talc doré méritent pourtant quelque exception; en ceci surtout, c'est qu'après avoir été brûlés & comme brisés, l'Eau Régale concentrée, principalement composée avec le beurre d'Antimoine, ou même avec de bon esprit de Sel, les réduit assez aisément en une

solution d'un beau jaune fort semblable à la solution d'or. Cette couleur a même fait naître à plusieurs l'espérance d'en tirer de l'or ou des Souffres solaires ; mais on n'y trouve effectivement rien qu'une substance martiale atténuée ; & si l'on en sépare le Menstrue , il reste un Crocus martial rouge , que *Morhoff* (a) donne avec beaucoup de simplicité pour une Panacée. Ceux qui se feront un plaisir de ces occupations , pourront dépurér d'avantage ce Crocus par des sublimations avec le Sel Armoniac , ou par des solutions avec des Menstruës plus doux , & en séparer une Terre cruë pour quelque usage. En continuant cet extrait du Talc par l'Eau Régale fraîche , aussi long-tems que le Talc continue à perdre quelque chose de sa couleur , ce qui reste à la fin , est tout à fait blanc sans aucune couleur dorée. *Tribenius* (b) a débité bien

(a) P. 47.

(b) *Eph. Nat. Curios. Dec. I. An. VIII. App.*

232 EXAMEN PYROTECHNIQUE
des merveilles de ce Talc doré , mais
je lui laisse le soin de les prou-
ver.

VI. Le feu ordinaire montre peu
d'efficace sur le Talc , qu'il ne fait ,
ni crépiter , ni fondre , & qu'il ne ré-
duit en aucune espece de Chaux vi-
ve ou de Gypse ; il le rend seule-
ment un peu plus friable & plus feuil-
lé ; le poids , l'éclat & l'onctuosité en
souffrent fort peu de diminution : *Angelus Sala* a même tenu du Talc pen-
dant quarante jours dans un four-
neau de Verrerie , & l'en a tiré sans
aucun changement. Cependant le
feu du Soleil réuni par de grands
Miroirs ardents , le fond en une
substance brune ou cendrée & vitres-
cente , à ce que témoignent *Hoff-
mann* & *Neumann*. Ainsi quand
Morhoff & *Boyle* racontent , que le
Talc en l'espace d'une heure , & à
un feu doux se réduit en Chaux , on
peut être assuré qu'ils n'ont pas eu de
véritable Talc ; mais une espece de
Pierre spéculaire qu'un semblable
degré de feu , réduit en effet aisé-

ment en Gypse. Au reste, j'ai déjà remarqué ci-dessus, que le Talc gris & le noir, exposés à un feu médiocrement ardent, dépouillent leur couleur noire & cendrée, & revêtent les apparences d'or en feuilles.

VII. L'action des Sels rendus fluides au feu est beaucoup plus forte sur le Talc, mais il faut un feu assez violent, le feu ordinaire de fusion ne produit rien, & c'est ce qui a fait que plusieurs ont nié en général, que le feu agisse sur le Talc. Dans le *Commerc. Litter.* par exemple, on décide la chose en ces termes: *le Talc est si rébelle au feu, que lors même qu'on le mêle avec trois ou quatre parties de quelque Sel fusible, il le rend roide & empêche qu'il ne puisse être fondu.* Il est aussi rapporté dans les expériences de *Neumann*, que le Nitre, le Borax, l'Alcali fixe, & le Sel caustique ont été employés au même dessein sans le moindre succès. Pour moi, voici les expériences que j'ai faites sur le Talc de Moscovie, joint à divers

234 EXAMEN PYROTECHNIQUE.
Sels, en employant un feu aussi violent qu'il m'a été possible.

Le Talc saoulé dans la solution d'Alcali caustique, s'est écoulé au feu d'une manière lâche & spongieuse. Le Talc avec la moitié d'Alcali purifié remué au feu, conflué assez bien, mais en une matière opaque d'un noir rougeâtre. Le Talc calciné au fourneau de calcination, & joint à la moitié d'Alcali s'est fondu, & il en est résulté une Pierre assez dure d'un noir brun, qui reçoit le même poli que l'Agathe noire. Une autre fois la même proportion a conflué, en prenant une couleur blanche comme l'Albâtre. La couleur dépend souvent de la pureté du creuset, & de ce qu'il ne contienne rien de ferrugineux. Le Talc pouvant donc acquérir de la fluidité avec une si petite quantité de Sel Alcali, je ne vois pas qu'on puisse le mettre parmi les espèces d'Argille durcie ou de Marne, comme le pense M. Henckel : (a) car il n'acquiert pas

(a) *De orig. lapid.* p. 62.

une plus grande dureté au feu. Les Experiences suivantes montrent plutôt que le Talc est une espece de terre vitrifiable fortement mêlée avec la terre gypseuse. Kunczel a déjà remarqué (a) que le Talc combiné avec le Sel de Tartre & avec la Fritte de Verre se fond aisément parmi le Verre au Fourneau de Verrierie. Mais le Talc avec un poids égal de Foye de Souffre Alkali, ne conflue pas en une matiere compacte, il s'éleve seulement en écumant dans le creuset, & prend une couleur jaune cendrée; de sorte que ce mélange résiste encore assez au feu. Le Talc ne détone point avec le Nître, parcequ'il ne contient point de principe inflammable, mais ils se vitrifient à la fin ensemble à un feu violent; comme on l'a aussi remarqué dans les *Ephem. Cur. Nat.* où l'on s'exprime ainsi : Le Talc de Moscovie & le Glacies Mariæ, étant vitrifiés avec le Nître, montrent une couleur blanche ou cristalline; mais quand on se

(a) In arte vitriar. p. 341.

236 EXAMEN PYROTECHNIQUE
sert de la Terre talqueuse de Mifme ; elle donne une couleur verte. Le Talc avec une portion égale d'Arsenic fixe confluë sous une couleur approchant de l'Albâtre. Mais le Talc avec deux parties de *Sel Mirabile Glauberi*, ne vient pas à liquefaction, il se réunit seulement en une masse blanche, friable & jaune à la surface. Suivant les expériences de *Neumann*, le Talc avec deux parties de Borax va à fonds ; mais ma propre expérience m'enseigne que le Talc avec un poids égal de Borax calciné, confluë en une belle masse transparente semblable à la Pierre qu'on appelle *Aiguemarine*, ou au Chrysolithe. De même trois parties de Talc avec deux parties de Borax, ont formé une semblable concrétion. Mais le Talc qu'on appelle Solaire avec une partie égale de Borax, s'est fondu en un beau fluide d'un noir de poix, qui seroit peut-être utile pour les couleurs du Verre. Quatre parties de Talc blanc avec deux parties de Nitre, une partie de Borax & une demi-partie d'Arsenic ont confluë en une masse

jaunâtre, mais qui passe aisément les bords du creuset. Mais quatre parties de Talc Solaire avec deux parties de Nitre, une partie de Borax & une demi partie d'Arsenic, se fondent assez bien, en une masse opaque d'un rouge noirâtre. Enfin le Talc blanc avec un poids égal de Sel Microcosmique fusible, confluë assez bien, mais la couleur en est laiteuse, comme celle de l'Opale.

VIII. On a aussi employé le Talc pour la distillation de quelques Sels. M. Hiærne, entre autres prétend (a) que tout l'esprit ordinaire de Sel commun est impur, & qu'on ne peut le regarder comme véritablement pur, qu'après qu'il a été distillé avec la Terre talqueuse. La chose est vraie. Si l'on mêle deux parties de Talc blanc avec une partie de Sel, & qu'on les distille ensemble, on obtient un esprit de Sel blanc & pur, qui n'est souillé d'aucunes parties martiales ou vitrioliques, & qui a par conséquent une

(a) *In Actis laborat. Holm.*

force singulière pour réduire en fluide certaines productions artificielles. Le *Caput mortuum* ne se fond point, & le peu de Sel qu'on en retire crépité encore sur les charbons. On pourroit procéder de même sur l'esprit acide de Nitre, si les fraiss n'en étoient trop grands. Le Talc qui reste étant édulcoré peut servir plusieurs fois. On trouve encore dans le *Commerc. Litter.* (a) cette observation sur le mélange du Talc avec le Nitre. Si l'on mêle du Talc avec sept parties de Nitre, & qu'on distille le tout, il se forme un beurre semblable au beurre d'Antimoine, mais moins huileux. J'ai pressé à un feu de distillation ouvert une once de Talc, mêlé avec sept onces de Nitre, il en sortit environ une demi-drachme d'esprit de Nitre avec des vapeurs rougeâtres, il s'étoit élevé de la retorte une masse de Sel pesant environ trois drachmes; ce qui restoit dans la retorte étoit verdâtre & rougeâtre.

(a) A. 1731. p. 273. & A. 1732 p. 371.

du poids d'environ trois onces ; ainsi il avoit transpiré beaucoup de matiere à travers la retorte. Mais ce sublimé qui se trouve dans le cou , n'est point l'espece de beurre avec laquelle on peut préparer le Bézoard minéral , comme on le conjecture dans l'endroit qui vient d'être cité : beaucoup moins est-ce une véritable huile de Talc , ou la partie Arsénicale du Talc , suivant qu'on l'affirme au même lieu , mais c'est le pur Nitre , élevé & ramassé dans cet endroit par la violence du feu ; de maniere que tout ce prétendu secret se réduit à rien.

IX. A l'égard du mélange du Talc avec les verres , il en résulte les Phénomènes suivans. Trois parties de Talc avec une partie de Verre Crystallin demeurent foibles & poreuses à un feu médiocre , mais en l'augmentant , il en naît une matiere assez ferme d'une couleur brune ; cependant la masse ne confluë pas parfaitement , à moins qu'on n'augmente la proportion du Verre. On procède de même sur le Verre de Saturne , &

240 EXAMEN PYROTECHNIQUE
encore plus vîte sur le *Minium*, dont
une petite portion fait peu d'effet sur
le Talc, mais qui étant pris en quan-
tité égale, se réunit promptement en
un Verre d'un beau jaune, & ressem-
ble à l'Ambre jaune opaque. De mê-
me le Talc solaire avec une portion
égale de *Minium*, se fond en une
masse noire assez compacte, poreu-
se cependant par-ci par-là, & à la
surface de laquelle se montrent quel-
ques petits grains métalliques. De
plus, en prenant deux parties de
Minium avec une partie de Talc
blanc, la vitrification réussit d'autant
mieux, sous la forme d'Ambre jaune
assez transparent & d'un poids con-
sidérable, & cette matiere étincelle
contre l'Acier; mais à moins que le
creuset ne soit d'une bonne grandeur,
elle en passe aisément les bords.

X. Il faut venir à présent au mê-
lange du Talc avec les Terres, &
d'abord avec les Terres alcalines.
Celles-ci avec une quantité égale de
Talc, ou même en variant les pro-
portions, ne font paroître aucune
réaction singulière, la Chaux reste
ordinairement

ordinairement jaune & friable, & il n'y a aucun moyen de la mettre en flux. Ce Phénomene découvre la raison, qui engage quelques personnes à mêler le Talc avec la Chaux vive pour faire des Tests ou coupelles; c'est parceque ce mélange résiste opiniâtement à la vitrification. Et même le Talc, la Craye & le Minium, mêlés en portion égale s'unissent fortement, mais ils n'arrivent pas à une fluidité parfaite. Que si à ces mélanges vous ajoutez seulement un peu de Borax, alors la Terre alcaline pousse merveilleusement la résolution du Talc, & le réduit en une belle masse transparente. Deux parties de Talc, par exemple deux parties de Craye & une partie de Borax calciné, forment à un feu violent, un beau mélange transparent, la couleur en est verdâtre & a un bel éclat. Une autre fois, il est arrivé que tout ce mélange s'est échappé à travers le creuset, en ne prenant pour tant que la cinquième partie de Borax, sur quatre parties des Terres susdites, tandis qu'autrement le Bo-

242 EXAMEN PYROTECHNIQUE

rax avec deux parties prises à part ne produit pas cet effet. Le même effet s'est manifesté sans l'addition du Borax, ou d'aucun autre Sel, par le moyen du seul Spath fusible, (*Fluss-Spath*) dont je mêlai trois parties avec quatre parties de craye en poudre, & joignant ensuite une partie de ce mélange à deux parties de Talc blanc pulvérisé. Ces matieres confluèrent parfaitement sous la forme d'opale d'un blanc verdâtre; la superficie resta pourtant blanchâtre & moins fonduë. J'ai aussi mêlé quatre parties de Craye & trois parties de Spath fusible avec une partie de Talc, & cette proportion s'est pareillement changée en une masse transparente d'un jaune tirant sur le rouge. Au contraire, quatre parties de craye & trois parties de Spath fusible, & avec une partie de Talc soilaire, se sont fonduës en une belle matiere, mais d'une obscurité, tirant sur le noir.

XI. Il en est à peu près de même des Terres gypseuses, & elles ne s'unissent pas fort bien avec le Talc.

Car en mettant au feu du Talc mêlé avec une ou deux parties de Terre gypseuse , il reste une substance friable , qui ne durcit point du tout , ce qui devroit sûrement arriver , si le Talc étoit une espèce d'Argile durcie sous terre. En ce point la Terre gypseuse imite aussi la Terre alcaline , c'est que si l'on y ajoute un peu de Borax , il se fait une résolution fort grande du Talc. Deux parties , par exemple , de Talc , deux parties de *Glacies-Mariæ* & une partie de Borax calciné se fondent en une belle masse transparente & jaunâtre , comme la Topase jaune , à la surface de laquelle il reste pourtant quelquefois une étoile blanchâtre. La réaction de ce mélange au feu est assez sensible , de sorte qu'il déborde aisément , à moins que la grandeur du creuset ne l'en empêche.

XII. Les Terres argilleuses ne se mettent pas en flux avec le Talc , cependant elles se réunissent avec lui en une masse d'une grande dureté. J'ai mêlé , par exemple , de l'Argile blanche avec une portion égale de

244 EXAMEN PYROTECHNIQUE

Talc calciné , & ce mélange s'est réuni au feu en une masse d'une si grande dureté , qu'elle rendoit des étincelles contre l'acier. On sçait que c'est par cette raison qu'on joint le Talc aux Terres limoneuses & argilleuses , pour faire des vaisseaux d'une dureté qui résiste fortement au feu ; & l'on peut en particulier se servir de ces mélanges pour faire de bons creusets qui soutiennent le Verre de Saturne. La chose est aisée , surtout dans les endroits où l'on peut avoir le Talc en abondance & à peu de frais. On peut y employer diverses proportions. Prenez , par exemple de l'Argile blanche lavée , jointe à une portion égale de Talc calciné & réduit en poussière , & faites de ces matieres en les remuant , une masse propre à des creusets ou à des Foyers , sur laquelle vous pourrez aussi verser de la Solution d'Alun , ou du Sel & de la Bierre. D'autres forment cette composition , de deux parties de Talc avec une partie d'Argile , & l'humectant de Chaux vive ; c'est

ce qu'on appelle la *Masse de Becher*, & l'on en fait les creusets pour le verre de Saturne. Que s'il convient mieux d'avoir des creusets plus compactes & moins poreux, alors on peut y mêler quelque portion de Chaux, de Plomb, de Gypse ou de Verre. Ajoûtez, par exemple, à cinq parties de Talc, une partie de Verre pulvérisé, ou bien mêlez deux parties d'Argile & une partie de Talc avec la vingtième partie de Verre; ou enfin une livre d'Argile avec trois onces de Talc, & trois onces de Gypse. Une précaution qu'il ne faut pas négliger, c'est que les creusets préparés de la sorte séchent lentement à l'air, & ne soient pas exposés à l'action du Soleil; s'il se fait pourtant des fentes en séchant, il faut les presser souvent & soigneusement avec le couteau, tandis que la masse est encore un peu molle: & à la fin, on pourra les revêtir extérieurement de pure Argile délayée. Il convient aussi à ces vaisseaux d'être brûlés deux fois; la première, assez doucement; mais la seconde avec for-

246 EXAMEN PYROTECHNIQUE
ce , surtout si l'on veut s'en servir pour travailler sur des Sels caustiques. Que si l'on n'a dessein de les employer qu'à travailler sur des Terres seches , on peut les mettre en préparation par le feu , ils se brûleront & se durciront assez d'eux - mêmes au feu de votre travail. C'est aussi avec de semblables mélanges qu'on fait les luts , qui servent à revêtir intérieurement & extérieurement les creusets. Le Talc , la Craye & la Céruse en portions égales , se pétrissent avec le blanc d'œuf en une pâte , dont on enduit les creusets en dedans , après quoi le Potier les brûle ou leur donne une ardeur modérée. S'il ne convient pas d'ajouter de la Chaux de Plomb , le Talc avec la Craye & le blanc d'œuf suffisent. Les Sels alcalis ajoutés à ces mélanges y sont nuisibles ; car le Talc , l'Argile & le Sel alcali produisent une masse poreuse , & qui n'est bonne à rien.

XIII. Le Talc joint aux Terres vitrifiables , ne forme aucune combinaison remarquable , & la masse

qui en résulte demeure friable. Mais si l'on ajoute à cette concrétion quelques masses concretes propres à réduire le tout en fluide, cela donne divers produits assez beaux. Par exemple, deux parties de Cailloux avec une partie de Verre de Crystal se réunissent en une masse opaque à la vérité, mais d'un beau blanc. Le Talc & les Cailloux en portion égale, imbibés avec la solution de Sel Alkali & mis au feu, deviennent d'un beau blanc & transparent, & étincellent contre l'Acier. Des portions égales de Talc, de Quartz & de Sel Alkali, confluent en une masse belle & transparente comme la Topaze; le Talc solaire, le Quartz & l'Alkali en même proportion se fondent, à la vérité, assez promptement; mais le produit en est assez noir & opaque. Si l'on met à un feu violent une partie de Talc avec deux parties de Sable blanc & trois parties de Nitre, le tout se fond fort bien, mais en tirant sur le verd; quelquefois aussi ce mélange blanchit davantage. En procédant de même sur

248 EXAMEN PYROTECHNIQUE
deux parties de Talc avec une partie de
Sable blanc, & trois parties de Nitre
la réunion de ces matieres forme l'apparence
d'une belle Topase. Ainsi encore, une partie de Talc folaire,
avec deux parties de Sable & trois
parties de Nitre se fondent sous une
belle forme transparente & jaunâtre.
Mais deux parties de Talc folaire avec
une partie de Sable & trois parties
de Nitre, produisent une masse
d'un jaune obscur, opaque & poreuse.
Il en va de même avec le Spath fusible,
dont une partie avec deux parties
de Talc, s'unissent parfaitement
sous une forme coulante, & ressemblent
à la Pyrite blanchâtre. Si l'on joint
du Sel Alkali à ce mélange, il est à
remarquer que souvent un grain
de métal se manifeste. De même le
Talc, le Spath fusible & le Sel Alkali,
en quantités égales confluent
promptement sous la figure de Pyrite
cendrée, & fournissent fréquemment
des grains métalliques, tant au fond
qu'à la surface; le reste de la
masse a pour l'ordinaire l'apparence
d'une Agathe d'un beau gris ou

blanc cendré ; & si alors la surface est couverte d'une Cuticule blanche, il n'est pas aisé d'appercevoir quelque chose de métallique. En variant les proportions , faisant confluër quatre parties de Talc avec deux parties de Spath fusible , & trois parties de Sel alcalin , vous retirez un produit beaucoup plus transparent qui ressemble à de l'Agathe verdâtre. Au contraire deux parties de Talc, quatre parties de Spath fusible & trois parties d'Alcali, prennent une couleur beaucoup plus cendrée & plus opaque , que le mélange précédent. Le Talc solaire , le Spath fusible & le Sel Alcali en portions égales , confluent en une masse noirâtre. C'est encore une chose à examiner , d'où viennent les grains métalliques que nous avons observés dans les expériences précédentes ; si le Spath fusible contient de la Terre métallique , dont il se fait réduction par cette voie , ou si le mélanges de quelques Terres engendrent ces parties métalliques qu'un feu violent détruit ensuite ? Les A.

mateurs de la Chymie pourront approfondir cette question. J'ai quelquefois employé à la place du Sel Alkali du *flux noir*, & le produit a été semblable à de l'Agathe cendrée tirant sur le noir ; quelquefois j'ai trouvé au fond un grain de Métal ; mais dans d'autres occasions, il n'y avoit qu'un petit trou rond vuide au fond sous le *flux*, comme s'il y avoit eu là un grain de Métal, qui eût pénétré les pores du creuset.

XIV. Enfin, je conclurai par rendre raison des rapports du Talc avec quelques corps métalliques & minéraux, & en particulier avec le Cuivre. *Cæsalpin* (a) en a déjà fait mention ; le *Talc pulverisé*, dit-il, *mêlé avec le Cuivre, le blanchit*. *Aldrovandus* assure aussi que le Cuivre se blanchit en le fondant avec le Talc. *Axtelmeyer* (b) & *Kelner* (c) sont dans la même opinion, lorsqu'ils avancent que le *Talc de Reichenstein*

(a) *De re metallicâ.*

(b) *Natur-Licht. P. VIII. p. 113.*

(c) *Von Gold-Kiesern. p. 207. Frfo.*

contient de l'Arſenic. Je penſe que *M. Glaſer* a adopté ces idées, puifqu'il croit (a), que tout Talc contient une Terre arſénicale propre à blanchir, qu'un certain Alkali unit radicalement avec l'Acide. Mais l'expérience ne confirme point cette opinion. Car j'ai cimenté au creuſet le Cuivre, le Talc & le Sel Alkali en portions égales, & les ayant expoſés à un feu violent, je les ai mis en fuſion, mais j'en ai retiré le Cuivre tout pur, & à la ſurface, il y avoit des Scories d'un brun jaunâtre. Une autre fois, j'ai procédé de la même maniere ſur deux parties de Cuivre avec une partie de Talc, & une partie de flux noir, & j'en ai retiré tout de même le Cuivre ſans aucun changement. Mais les choſes vont autrement, en joignant plus d'Alkali & de Talc au Cuivre, & en les faiſant fondre pluſieurs fois; cependant tout ce que vous en tirez, ne va pas au de-là de ce que produiſent le Verre ordinaire, les Cendres, le Sable, le

(a) *Commerc. litter.* 1721. p. 273.

252 EXAMEN PYROTECHNIQUE

Quartz, la Pierre Ponce & les Cailloux joints à l'Alcali & au Cuivre, & mis aux mêmes épreuves. Comme *Becher* recommande principalement l'Antimoine & le Bismuth pour la métallisation du Talc & des autres Pierres minérales, qui sont de même rébelles aux opérations, j'ai fait en conséquence les essais suivans. J'ai pressé le Talc & l'Antimoine en poids égal à un feu violent, mais j'en ai tiré une masse cendrée, poreuse qui sembloit n'avoir point été fondue, & qui n'avoit pas l'éclat ordinaire du Régule, que la violence du feu avoit entièrement détruit. Le même feu a réduit une partie de Talc avec trois parties d'Antimoine crud, en une masse noire compacte, mais qui résistoit à une fusion coulante. Mais le Talc calciné avec le Nitre & le Tartre édulcoré, & fondu avec l'Antimoine à un feu médiocre, s'est reproduit sous l'apparence d'une Pierre de corne & a étincelé contre l'Acier. J'ai mêlé aussi une partie de Talc avec deux parties de Régule d'Antimoine, mais un feu violent n'en a tiré que des

Scories dures, & un peu de Régule dispersé dans ces Scories. A la surface, il y avoit une poussiere assez friable, & plus haut on appercevoit des Fleurs. J'ai encore fondu ensemble deux parties de Talc solaire, autant de Régule d'Antimoine, & une de flux noir, mais il n'en résultoit qu'une masse noire friable, & n'avoit pas conflué d'une maniere compacte. Dans la pensée qu'en prenant une plus grande quantité de flux noir & de Régule, je réussirois mieux, j'employai une autre fois une partie de Talc solaire, deux parties de Régule d'Antimoine, & deux parties de flux noir, mais dans cette proportion tout fut brûlé, & il resta une masse compacte d'un jaune cendré & reluisant par tout. Enfin, j'ai employé une partie de Talc avec deux parties de Bismuth, que j'ai fondu en suivant la même méthode; mais cette composition s'est aussi brûlée entierement, & a été réduite par la calcination en une poussiere d'un blanc cendré, à la surface de laquelle paroissoit une couleur jaune.

EXPERIENCES
PYROTECHNIQUES
SUR
LA TOPAZE DE SAXE,
Par M. P O T T.

Traduit du Latin.

C E U X qui ont employé jusqu'à présent le secours de la Chymie, pour pénétrer dans le sanctuaire de la nature, n'ont fait qu'un très-petit nombre d'expériences pyrotechniques sur les Pierres précieuses ; rebutés en partie par leur prix excessif, en partie par l'opinion vulgaire, que le feu n'a aucune prise sur des corps aussi solides & compactes. Il y a pourtant quelques Chymistes qui ont fait des essais sur les Pierres colorées dans la vue d'en séparer les parties où réside la couleur & de les appliquer à quelque usage de Médecine.

Néanmoins, & malgré toute la va-

riété de leurs Menstruës, ils ont pour l'ordinaire manqué leur but ; puisque les teintures qu'ils ont extraites ne tirent presque toujours leurs couleurs que des mortiers de fer, de cuivre, de léton ou de pierre, dans lesquels ils pilent & réduisent en poudre leurs Pierres précieuses, ou des parties oléagineuses qui étoient cachées dans le Menstruë dont ils se sont servis.

La route que j'ai suivie, en travaillant à la résolution des Pierres précieuses, mêlées avec des pierres & des terres seches, & exposées à un feu violent, est telle que, bien loin d'avoir été employée avec succès par d'autres, il y en a même très-peu à qui elle soit seulement venuë dans l'esprit. Cependant le célèbre *Henckel*, qui a tant acquis de réputation dans les matieres métalliques, ne se laissant rebuter, ni par le prix des Pierres précieuses, ni par le préjugé dont j'ai parlé, mit la main à l'œuvre, & tenta par le moyen de diverses expériences, de se mettre mieux au fait de la nature de ces Pierres. C'est sur

256 EXAMEN PYROTECHNIQUE

quoi on trouve plusieurs choses remarquables dans son petit, mais curieux *Traité de l'origine des Pierres*. Je vais suivre son exemple dans l'espérance d'ouvrir une voie, & d'indiquer une Méthode à d'autre Curieux de la nature, qui plus riches que moi, pourront être engagés à soumettre d'autres Pierres précieuses aux mêmes épreuves, & à répandre ainsi un plus grand jour sur cette partie de la Physique.

Ayant choisi la Topaze pour l'objet de mes recherches, il suffira d'indiquer ce que ceux qui ont écrit sur les Pierres précieuses, en disent d'un commun accord de plus remarquable.

Les Anciens ont confondu la Topaze avec le Chrysolithe & le Chrysopathion, suivant qu'elle étoit plus jaune, ou qu'elle tiroit du jaune au verd. Comme cela ne se rapporte point à mon but principal, on peut consulter là-dessus *Boetius* & d'autres Auteurs.

On dit que cette Pierre tire son nom de l'Isle de *Topazos* dans la Mer

rouge , où elle se trouve en assez grande abondance ; mais elle se rencontre aussi aujourd'hui dans divers autres endroits des Indes , dans l'Isle de Chitis auprès de l'Arabie Heureuse , en Ethiopie , au Pérou.

On la distingue en espèces Orientales & Occidentales ; mais les dernières sont beaucoup moins précieuses , plus molles , & ne jettent pas le même éclat que les autres. On en trouve beaucoup de cet ordre en Bohême.

Volckmann donne l'énumération des lieux de Silésie qui en fournissent. (a) Tels sont les Montagnes des Géants, ou *Riesengebürge* , auprès du grand Lac , le Mont *Kommer* , ou *Gornberg* auprès de *Schreibersau* , le Mont *Kynast* , derrière le Château , & au dessous de *Kynast* , près de *Hermstorff* , à la colline nommée *Zeisigen-Hügel* , dans le voisinage de *Schmiedeberg* , & dans les Rivières d'*Yser* & de *Zacken*.

Parmi les espèces de Bohême , principalement , il s'en trouve plusieurs si molles qu'on pourroit les ran-

(a) *Siles. Subterr. p. 27.*

ger parmi ces matieres qui portent le nom de *Fluor*. Quoique quelques-unes des espèces Silésiennes, dont on vient de parler, aient assez de dureté & d'éclat; cependant elles ne se trouvent pas en aussi grande quantité qu'en Saxe, où on les a découvertes, il n'y a pas long-tems. M. *Henckel* en parle dans le Traité que nous avons cité, (a) & dans le Recueil intitulé *Acta-Physico-Medica*. (b) Il y dit qu'elle se trouve assez abondamment dans le Vogtland, à la Montagne nommée *Schneckenberg*, auprès de la Colline de *Tanneberg*, à deux milles d'*Auerbach*, où elle se tire d'entre une Marne jaune, & le Crystal de Roche, & se rencontre dans les fentes d'un Rocher si dur, qu'on peut se servir de morceaux de ce Rocher pour entamer & briser même la Topaze. La couleur de cette Topaze est plus ou moins jaune, à peu près tirant sur un petit vin pâle. Le côté

(a) p. 44.

(b) Vol. IV. p. 316.

d'en bas qui est attaché au Rocher , est pour l'ordinaire plus trouble & plus obscur ; mais vers la pointe la couleur devient plus nette & plus transparente : le tissu en est fort compacte & disposé par lames ; ce qui lui est commun avec le Diamant & le Saphir. La figure en est prismatique , à quatre angles inégaux. Enfin l'éclat & la dureté en sont telles , que suivant *Henckel* , & au rapport même de ceux qui polissent les Pierres , cette Topaze ne cède en rien à l'Orientale. On l'appelle communément *Schnecken topas* , à cause de son lieu natal.

Comme on peut se procurer une quantité assez considérable de Topazes de cette espèce , je l'ai choisie pour en faire le sujet des expériences suivantes. Pour parler d'abord de ses qualités extérieures , il faut sçavoir que sa couleur ordinaire est d'un jaune pâle , quoiqu'il s'en trouve de verdâtres , & que quelques-unes aient si peu de jaune qu'on ne les distingue des Crystaux , que par une légère noirceur & par leur dureté singulière.

260 EXAMEN PYROTECHNIQUE

A l'égard de cette dureté, ce n'est pas une chose inconnue qu'elle résiste à la lime, & même qu'après le Diamant, le Saphir & le Rubis, cette Pierre passe pour la plus dure. Aussi se vitrifie-t-elle très-difficilement, & en la traitant comme le Crystal de Roche, au lieu de se vitrifier, elle panache plutôt à la calcination.

On s'apperoit d'abord de cette dureté, si l'on met au feu, soit pour la digestion, soit pour l'extraction, un Crystal brun, qui ait l'apparence de la Topaze.

Etant aussi fort difficile, par la même raison, de briser cette Pierre, & cette opération détachant une quantité considérable de parties du mortier de métal, il faut séparer ces parties, qui sont jointes à la poussière de Topaze, en se servant de l'Eau forte, ou de l'esprit de Vitriol, & édulcorer le reste, si l'on veut avoir une poussière bien nette. Ou bien, ce qui vaut encore mieux, il faut rougir à plusieurs reprises la Topaze dans un feu violent, & l'étendre chaque fois dans l'Eau foible ; ce qui la fait éclat-

ter insensiblement en petites lames, & la rend plus friable & feuillée, de manière qu'on peut ensuite la réduire plus aisément en poudre, dans un mortier de fer bien net & bien poli.

Après ce qu'on vient de dire, il est aisé de conclurre, que le feu même le plus violent ne sçauroit réduire notre Pierre dans un état de fluïdité. Cependant sa consistance en est considérablement altérée; car en l'exposant seulement à un feu véhément, & continué pendant long-tems, elle perd toute sa transparence & tout son éclat, sa couleur devient semblable à du lait trouble, la cohésion de toutes ses parties se déränge, elle s'effeuille, elle devient friable, & l'on peut y trouver quelque rapport avec le *Gypse* ou le *Spath*. Mais il arrive les mêmes choses au Diamant & au Saphir, lorsqu'on les soumet de même à l'action du feu.

Dans les expériences dont je vais rapporter, je n'ai employé que de la *Topaze de Saxe*, que j'ai pulvérisée après l'avoir rendu friable en la calcinant, & l'éteignant à diverses re-

262 EXAMEN PYROTECHNIQUE

prises ; & je l'ai mise à un feu véritablement violent, & continué pendant un assez long espace de tems.

Comme le Sel Alkali dépuré, montre ordinairement assez d'efficace dans les opérations de cette nature, j'en ai d'abord fait un mélange avec la Topaze, en mettant des parties égales, mais je n'ai pû le conduire à la fusion, cela se réunissoit seulement sous une couleur d'un jaune pâle. Deux parties d'Alkali avec une de Topaze, ont pareillement résisté à la fusion. Trois parties d'Alkali caustique faisoient reverdir la masse, mais sans amollissement. Quatre parties d'Alkali n'ont encore produit rien de liquide, mais il en est résulté une légère réunion d'une couleur tirant sur le bleu. Avec huit parties d'Alkali, la fonte a commencé de s'exécuter, quoique foiblement, & sous l'apparence externe d'Albâtre blanc. Enfin une partie même de Topaze avec dix parties d'Alkali, n'ont pû parvenir à un flux transparent, la plus grande partie de l'Alkali s'étant échappée à travers le Creuset, au

lieu de former avec la Topaze la concrétion désirée.

Je n'avois pas lieu de m'attendre à cette issue, puisque tous ceux qui ont écrit quelque chose sur cette matière, assurent que les Pierres mêmes les plus dures, pourvu qu'on les mêle avec une quantité suffisante de Sel Alkali, donnent à la fin par la force du feu une masse qui confluë parfaitement. J'ajoutai aussi à ces mélanges une partie de Sel commun avec tout aussi peu de succès. Mais il en est tout autrement quand, à une portion de Sel Alkali, on mêle quelque quantité de Borax calciné; car en suivant cette méthode, la Topaze peut être parfaitement liquescée, & prend la forme d'Agathe blanche. La partie qui est au fond du Creuset, est au reste beaucoup plus transparente que celle de dessus, pourvu seulement qu'on ait employé des portions égales de Topaze, de Sel Alkali & de Borax. Deux parties même de Topaze avec une partie de Sel Alkali, & une partie de Borax parviennent à une entière fusion, d'une très-belle

264 EXAMEN PYROTECHNIQUE

transparence & d'une couleur qui tire sur le jaune. Que si l'on ajoute à la même proportion un peu de Crystaux de verd de gris , alors la masse après la fusion revêt l'apparence d'Agathe blanche , & il paroît en même tems quelques grains de Cuivre réduit. Quatre parties des Topaze avec deux de Sel Alkali & une de Borax , confluënt aussi parfaitement. A quoi si l'on joint une très-petite portion de Zaffre , il en résulte une couleur , tantôt brune , tantôt noirâtre. Le Borax est donc , pour ainsi dire , le lien de réunion entre ces deux extrémités , ou ce qu'on appelle le *moyen d'appropriation*. Il arrive précisément la même chose à la Topaze jointe au Nitre ; quelque proportion qu'on y emploie , ces matieres résistent à la Vitrification. Mais quand on joint à ce mélange , le Borax dans une proportion convenable , alors il se fond & se réunit parfaitement. Par exemple une once de Topaze avec une demi-once de Nitre , & six dragmes de Borax , ne confluënt pas encore dans une union parfaite , à moins qu'il n'y sur-
vienne

viennent quelque chose de métallique. D'où vient, que deux onces de Topaze avec une once de Nitre & une demi-once de Borax, en y joignant quarante cinq grains de Crystaux de verd de gris, & vingt grains d'Hématite, confluënt parfaitement, quoique la masse prenne une couleur rouge dénuée de transparence. Si, au lieu de Verd de gris & d'Hématite, vous y mêlez un peu de Pourpre d'or, le produit rougit de même sans transparence, mais les grains d'or, réduits sous une forme brillante, occupent la surface de la masse. De plus, en exposant à un feu convenable des portions égales de Topaze, de Nitre, & de Borax, elles se réunissent en une masse d'un beau jaune; mais il faut que le creuset soit d'une bonne capacité, autrement cette matiere se déborde aisément. De même encore, si l'on mêle ensemble huit parties de Topaze, & autant de Nitre, avec quatre parties de Borax, & une partie de Crystaux de verd de gris, après que ces matieres ont conflué, il se présente une masse rouge fort sem-

266 EXAMEN PYROTECHNIQUE
blable à de la cire d'Espagne.

Il y a plus ; le Borax seul suffit pour mettre la Topaze en flux. Car deux parties de Topaze avec une partie de Borax calciné, commencent déjà à se liquéfier, & se convertissent en une espèce d'écume, prenant la couleur de Porcelaine blanche. Si, par exemple, à six dragmes de Topaze, & trois dragmes de Borax, je mêle deux dragmes de Verd de montagne, alors la masse se teint d'une couleur verte, mais elle débordé facilement le creuset. Des parties égales de Topaze & de Borax confluent en une masse assez belle & transparente, d'une couleur tirant sur le jaune. L'effet est encore plus parfait, & la transparence plus grande, quand il y a deux parties de Borax contre une de Topaze.

Le *Sel merveilleux de Glauber* a peu de pouvoir sur le sujet que nous examinons. Trois parties de ce Sel, mêlées avec une partie de Topaze, résistent entièrement au flux ; mais en y joignant quelque portion de Borax, le tout conflue & s'unit étroi-

tement, sous une couleur pareille à celle de la Porcelaine.

Le *Sel fusible du Microcosme* attaque assez promptement la Topaze. Car deux parties de ce Sel, mêlées avec une partie de Topaze, s'unifient déjà assez bien par le moyen du flux. En ajoutant à ce mélange un peu de *Zaffre*, il prend une couleur de lait bleuâtre; si au lieu de *Zaffre* on se sert de Cuivre précipité dans l'Eau forte par le Sel alcali, alors il en résulte une couleur verdâtre, & les petits grains de cuivre réduit se montrent à la surface du mélange.

Mais en faisant fondre une once & demie de Topaze avec six dragmes de ce Sel, & trois dragmes de Verd de montagne, toute la couleur verte s'évanouit, & il lui succede une couleur de lait, tirant sur le jaune. Si vous employez des parties égales de Topaze & de ce Sel microcosmique, la colliquation se fait d'autant plus promptement & mieux; & de la même manière avec le *Zaffre* ou la *Smalte*, il prend une couleur bleuë.

Ayant substitué au *Zaffre* de la

268 EXAMEN PYROTECHNIQUE

Pourpre d'or, il en résultoit une couleur d'un blanc jaunâtre , & la flamme vive ne lui donnoit aucune augmentation de couleur , comme cela arrive ordinairement au Rubis en flux ; on voyoit aussi l'or réduit en petits grains. Au contraire, deux parties de ce Sel avec une partie de Topaze , confluèrent à la vérité parfaitement , mais elles ne parurent pas aussi transparentes que les premiers , & revêtirent l'apparence d'Agathe blanche.

Par rapport à la composition de la Topaze avec les diverses especes de verres , sans m'arrêter aux plus communs , j'ai d'abord mêlé de la Topaze avec une égale portion de verre d'Antimoine. Il s'en est formé une masse jaunâtre qui s'élevoit en forme d'écume , & d'une si grande dureté , que frappée contre l'acier , il en sortoit des étincelles. Deux parties de Verre stibié avec une partie de Topaze jaunissoient de même , & la masse s'élevoit beaucoup. Mais la chaux de plomb montre ici une beaucoup plus grande efficace ; car deux

parties de Topaze avec une partie de *Minium*, confluënt en une masse blanche comme de la Porcelaine & rendent des étincelles. Les mêmes matieres, parties égales, confluoiënt pareillement, mais sous une couleur plus jaunâtre. Enfin deux parties de *Minium* avec une de Topaze se changerent en une masse jaune & transparente, qui donne encore assez d'étincelles. A ce mélange j'ai joint une portion de cuivre précipité de l'Eau forte avec le Sel alcali, d'où provenoit une masse en flux assez liquide; mais la couleur étoit d'un rouge sans transparence, & l'on voyoit à la surface des grains de plomb réduits. Comme *Glauber* recommande singulierement dans ses écrits, la chaux de plomb foulée par l'acide du vitriol, comme un moyen très-propre à la fusion des Pierres précieuses; j'en ai donc foulé du *Minium* par l'abstraction d'une partie égale d'huile de vitriol; après quoi une partie de cette chaux avec deux parties de Topaze n'ont formé qu'une liaison très-médiocre; & il en a été de même de

270 EXAMEN PYROTECHNIQUE

parties égales. Enfin , deux parties de cette chaux avec une partie de Topaze , ont conflué à la vérité d'une maniere assez liquide , & ont pris une couleur jaune assez transparente, mais on y appercevoit pourtant quelques trous. Cependant , en comparant ces expériences avec les précédentes , les produits n'en étoient pas meilleurs qu'avec le *Minium* seul ; ils étoient même d'une moindre bonté. Cela me détermina à faire un essai avec l'Arsenic fixé par l'huile de vitriol , dont je mis une partie avec deux parties de Topaze , ou même des parties égales ; je mêlai aussi deux parties de chaux d'Arsenic avec une de Topaze ; mais aucun de tous ces mélanges ne voulut se réduire en flux , encore moins acquérir de la transparence ; & ces compositions demeurèrent toutes trois légèrement unies , seulement elles acquirent une extrême blancheur. J'enveloppai aussi des Topazes entieres & non brisées , de cette chaux d'Arsenic , & je les mis au feu ; mais lorsque je les en tirai , les Topazes étoient à la vérité d'u-

ne parfaite blancheur, comme de la craye, mais elles devinrent friables, & se fendirent en pures feuilles. Ce *Minium* faisant un si bon effet, je crus qu'il étoit à propos de faire des essais avec d'autres chaux métalliques. La Topaze avec une égale portion de cendre de cuivre, confluë parfaitement, mais cela donna une couleur rouge comme celle des dernières scories du cuivre, qui se manifestent ordinairement dans l'extraction sèche de l'argent par le plomb. De même encore, une once de Topaze avec une demi-once de Sel alcali & trois dragmes de Verd de montagne, ont donné un flux parfait, mais la couleur en étoit blanchâtre avec des taches jaunes, & il y avoit par-ci par-là des trous.

Au contraire, la Topaze avec une demi-partie de *Lune cornée*, produit une masse d'un jaune tirant sur le rouge, mais qui ne peut être mise en flux. Pareillement, deux parties de Topaze avec une partie d'argent, qui a été précipité de l'Eau forte par le Sel alcali, en les remêlant, pa-

roissoient unies d'une maniere assez étroite , mais elles refusoient de se mettre parfaitement en flux , & la masse offroit un spectacle agréable par l'argent réduit en très-petits grains dont elle étoit parsemée.

Les rapports de la Topaze avec les terres primitives méritoient encore quelques essais. J'ai donc mis au feu une partie de Topaze , avec deux parties de craye lavée ; mais ces matieres n'ont fait que s'unir étroitement , sans vouloir se mettre en flux. Mais il en est survenu un assez considérable avec trois parties de Craye ; la couleur en étoit en partie blanche , en partie d'un blanc jaunâtre , sa transparence pourtant , & la masse étant toute remplie de trous. J'ajoutai au même mélange quelque quantité de *Lune cornée* , qui donna pendant le flux une couleur verdâtre , & rendit promptement des étincelles , mais on appercevoit l'argent réduit en petits grains. J'ai encore mis dans ce mélange du Verd de montagne avec un peu de Borax , & il en est résulté en partie un beau verd ,

en partie du jaune, mais qui n'étoit pas parfaitement transparent. Au contraire, la Topaze avec quatre parties de craye ou de marbre, n'a souffert aucun changement. Et une partie de Topaze avec trois parties de Pierre spéculaire (*Marien-Glass*) n'ont fait que prendre quelque liaison sous une couleur blanche.

Quatre parties de Topaze, autant de craye d'Espagne, & six parties de Sel alcali, n'ont pu se liquéfier; mais trois parties de Topaze avec trois de Sel alcali, & une partie de Craye d'Espagne, se sont beaucoup mieux mis en flux, en formant cependant une espece d'écume. Pareillement, deux parties de Topaze, de Craye d'Espagne, & d'Alcali, avec une partie de Borax calciné ont conflué sous l'apparence d'Agathe d'un blanc cendré, mais avec plusieurs trous. Enfin six parties de Topaze avec six parties d'Alcali, deux de Borax, & une partie de Craye d'Espagne, ont été réduites en un flux parfaitement coulant, & l'apparence étoit celle d'une belle Agathe blanchâtre.

274 EXAMEN PYROTECHNIQUE

Quelque chose de beaucoup plus efficace, & plus prompt encore, c'est le *Spath fusible*, que nous nommons *Fluss-Spath*. Quand on en mêle deux parties avec une de Topaze, elles se mettent en un flux tendre, & le produit prend une couleur de blanc cendré; le flux est encore plus parfait en prenant des parties égales, & la masse ressemble à l'Agathe la plus consistente. Deux parties même de Topaze avec une partie de ce *Spath* mises au feu, réussirent mieux encore que les opérations précédentes, & prirent une couleur jaune assez transparente.

Une autrefois, j'ajoutai à ce dernier mélange une quatrième partie de Crystaux de verd de gris; & cette masse assez bien liquescée prit l'apparence d'Opale & d'Agathe.

Au même mélange je joignis de nouveau quelque quantité de Pourpre d'or; le flux se fit tout de même, mais le produit ressembloit à de l'Agathe blanche, sans que la flamme vive pût le teindre en rouge, & l'on voyoit à la surface les grains d'or ré-

duits. J'ai déjà eu d'autres occasions dans la *Lithogeognosie*, de remarquer ce Phénomène curieux, dans lequel l'or, qui est d'ailleurs le plus pesant de tous les corps, lorsqu'on l'expose à une forte fusion de cette nature & à la violence du feu, s'élève tellement, qu'il occupe toute la superficie de la masse, s'y arrête, quoique toutes les autres choses qui entrent dans ce mélange n'ayent aucune proportion de pesanteur avec lui.

Pour conclure, j'ai pris quatre parties de Craye lavée, & trois parties de notre *Spath*, que j'ai mêlées fort exactement; & ayant ensuite brisé deux parties de ce mélange avec une partie de Topaze, je les ai exposées à un feu ordinaire, auquel elles se sont mises assez promptement en flux, en donnant un produit de couleur de lait, & ressemblant à l'Opale. Des parties égales de ce mélange & de Topaze ont aussi donné un flux parfait d'un jaune transparent par en haut, mais par en bas d'une couleur de lait tirant sur l'Opale. Enfin une partie de ce mélange, con-

tre deux parties de Topaze , donnoit le plus beau de ces trois produits , d'une ferme consistance , & d'une belle transparence jaune , si ce n'est que vers le bas , il tiroit un peu sur la couleur de lait.

Je me flatte que les expériences que je viens de rapporter , seront propres à guider dans la solution des Pierres précieuses au feu , & qu'elles serviront en même-tems à prouver , que les plus dures d'entre ces pierres ne sont pas aussi intraitables & indomptables qu'on se l' imagine vulgairement. On pourra se convaincre par le même moyen , que *Kunckel* , d'ailleurs si exact , & si expérimenté dans ces sortes de travaux , s'est trompé , lorsqu'il avance dans son *Ars vitriaria* , qu'il est impossible de conduire des Pierres précieuses dures à une véritable vitrification , & que leur poussière tout au plus peut s'entremêler parmi les Frittes de verre. J'ai montré au contraire dans mes Expériences précédentes , qu'il y a , non une seule , mais plusieurs méthodes différentes pour donner à ces

Pierres un flux parfait , & en faire une masse de la plus grande transparence ; ce qui est la vraie marque caractéristique d'une parfaite solution au feu.

Il ne faut pourtant pas dissimuler, qu'il est impossible d'exécuter ces Expériences au fourneau ordinaire de vitrification. Le feu de ce fourneau est trop foible , quand même on y exposeroit les matieres en question pendant un long espace de tems.





E X A M E N
PYROTECHNIQUE
DE LA PIERRE
NOMMÉE PAR LES ANCIENS
S T E A T I T E S ,
ET EN ALLEMAND
S P E C K S T E I N .
P A R M. P O T T .

Traduit du Latin.



YANT traité dans l'Ouvrage Allemand que j'ai publié sous le titre de *Lithogéognosie*, des quatre principaux genres de Pierres & de Terres simples, suivant leurs rapports au feu, aux menSTRUËS, aux sels, aux verres & aux terres; j'ai cru ne pouvoir rien faire de plus propre à éclair-

cir ultérieurement mon sujet & à fournir une application particulière de mes principes, que d'examiner à présent une espece singuliere de Pierre, & de faire part au Monde sçavant des Phénomènes, que j'ai observés dans cet Examen.

Le sujet que j'ai en vuë dans ce Mémoire, est une production naturelle, peu connue encore dans les Ecoles des Physiciens & des Médecins, de sorte que son nom, quoique très-ancien, se rencontre fort rarement. Son nom Grec *Stéatites*, vient de *Στέας*, *graisse*, *lard*, & désigne en effet une Pierre adipeuse en forme de lard, ou bien une terre sebacée : ce sont ces apparences qui lui ont fait donner par les Allemands le nom de *Speckstein*, ou *Schmeerstein*. Parmi les Anciens je ne trouve que *Pline* qui en fasse une mention expresse ; c'est dans l'endroit où il parle des Pierres, dont les noms sont dérivés de quelque partie du corps humain ; il met de ce nombre *Stéatiten*, *ab animalium adipe numerosa*, (a) parce qu'en effet cette Pierre

(a) *Lib. XXXV Il. Cap. 11.*

280 EXAMEN PYROTECHNIQUE
est extérieurement molle & gluante
comme la graisse. Les descriptions
qu'en donne *Bootius* dans son *Traité
de Gemmis* (a), & après lui *Aldrovan-
dus* dans son *Musæum*, portent que
c'est une *Pierre duriuscule*, dont la sub-
stance ressemble au suif, d'un brun ti-
rant sur le rouge, & qui lorsqu'on en
frotte le bois, y laisse des traces blanches.
Tous ces caractères conviennent en
effet au *Steatites*, excepté la couleur
d'un brun rouge, qui ne s'y trouve
pas assez fréquemment, pour que
Bootius ait été autorisé à la lui attri-
buer comme perpétuelle. *Aldrovandus*
tombe aussi dans l'erreur, quand
il affirme que la *Pierre Steatite* (b) a
quelque ressemblance avec le *Dactylus
Idæus*. Je ne vois point cette ressem-
blance, & *Aldrovandus* dit lui-même
plus bas (c) que le *Stéatite* ressemble
fort au *Galactite*, au *Thyite* & au *Mé-
litite*; que sa substance molle peut être
comparée au suif, que c'est une *Pierre
duriuscule*, &c. *Theophraste* ne parle

(a) *Lib. II. Cap. 232.*

(b) *Musæum metall. p. 620.*

(c) *Ibid. p. 665.*

pas expressement à la vérité du Stéatite , mais je ne doute pas qu'il ne l'ait en vuë , quand il dit : *qu'on trouve des Pierres qui peuvent être travaillées en sculpture & au tour ; & ailleurs : il y a des Pierres qui peuvent être taillées , d'autres qui sont propres à être sculptées & tournées ; plusieurs même souffrent toutes sortes d'opérations , témoin ce fossile rond & semblable à une motte de terre qui se trouve à Siphne , & qu'on creuse à trois stades de la mer. La mollesse de sa consistance permet au Sculpteur & au Tourneur de s'en servir. Quand on le brûle , & qu'on le délaye dans l'huile , il devient fort noir & solide. On en fait de la vaisselle de table. On peut comparer à ce passage cet autre de Plin (a) : Il y a à Siphne une Pierre que l'on creuse & que l'on tourne pour en faire de la vaisselle de cuisine & de table , comme nous savons qu'on en fait de la Pierre verte de Come en Italie ; mais ce que la Pierre de Siphne a de singulier , c'est qu'étant naturellement très-molle , si on l'échauffe dans l'huile elle devient noire & dure.*

(a) *Lib. XXXVI. Cap. 22.*

282 EXAMEN PYROTECHNIQUE
Isidore de Seville s'exprime de même (a). L'un & l'autre se méprennent pourtant en attribuant à l'huile la vertu de durcir cette Pierre, qui ne procede que du feu.

Il y en a qui croient que *Hippocrate* même a déjà fait mention de notre Pierre, parce qu'il parle en quelques endroits de *Smeētis*, ou de *Terre Smeétique*, c'est à-dire, propre à nettoyer comme le Savon. En particulier *Henckel*, toutes les fois qu'il parle du *Smeētis* en divers endroits de son *Traité de la Génération des Pierres*, n'entend pas autre chose, que le sujet dont nous traitons ici. C'est à lui seul pareillement qu'on peut rapporter la description que *Lemery* donne du *Smeētis* dans son *Dictionnaire des Drogues*. Il me paroît pourtant plus vraisemblable qu'*Hippocrate* a eu en vue dans ces passages, cette espece d'Argille grasse & savoneuse, qui ressemble à ce qu'on appelle *Terre de Foulon*. Mais comme notre Pierre possède la même propriété de net-

(a) Orig. Lib. XVI. Cap. 14.

toyer, je crois qu'on pourroit l'appeller assez bien *Smeētite*, ou encore mieux *Smeētīdite*.

Agricola (a) & quelques Anglois, comme on peut le voir dans la *Pharmacologie de Sam. Dale*, appellent notre matiere *Terram Cimoliam*, parce qu'on la tiroit autrefois de l'Isle de *Cimole*, une des Cyclades. La Terre de *Cimole*, dit ce dernier Auteur (b), est une substance argilleuse, onctueuse, grasse & pesante, d'une couleur blanche, qui se tire des Mines d'Angleterre, (sçavoir de Cornouaille). *Galien* même & *Erotien* rendent la *Σμηκτίδα γῆν* d'*Hippocrate* par *Cimoliam*, & on lit dans *Galien* τῆς σμηκτίδος κίμωνας. Mais *Dioscoride*, *Théophraste*, après eux *Pline*, & ensuite *Oribasius*, la décrivent comme une terre blanche, & *Pline* dit positivement (c) qu'on se sert de la Terre de *Cimole* pour les vêtemens qui ont été auparavant souffrés. Il paroît de là, que la terre de *Cimole* est cette espece d'Argile propre à nettoyer.

(a) De Natur. fossil. p. 395.

(b) Pag. 46.

(c) Lib XXXV. Cap. 17.

284 EXAMEN PYROTECHNIQUE.

qui enleve les taches & la graisse des habits & de la laine , & à laquelle les Allemands ont donné à cause de cela les noms de *Seyffen-Erde* , *Füller-Erde* & *Walcker-Erde*. *Dioscoride* avoit aussi déjà parlé de *Terre de Cimole* , & blanche & couleur de pourpre , & l'on peut juger , qu'il faut les rapporter aux simples Terres bolaires , de ce qu'il ne dit point qu'elles soient compactes , & qu'elles aient quelque affinité avec les Pierres. C'est aussi le sentiment d'*Agricola* (a). Voici ce que dit *Mercatus* (b) : La terre de *Cimole* , dite aussi *Σινντεῖς* n'est savonneuse comme le *Bolus blanc*. *Marcellus Empiricus* fait aussi mention de cette Craye de *Cimole* , qui suivant *Aldrovandus* dans son *Musæum* , se trouve près de la ville de *Clipa* dans le territoire de *Trente* , aussi-bien que dans celui de *Vicence* auprès de la ville de *Schium*.

C'est sans doute à la même matiere, qu'appartiennent les noms de *Morochtus* , ou *Leucogæa* *Leucographis* , de *Galaxias* , de *Graphida* , & de *Gala-*

(a) *De Natur. fossil.* p. 395.

(b) *Metallothec.* p. 17.

Stites. Il est vrai qu'on attribue à tout ce qui est désigné sous ces noms la propriété de rendre un suc laiteux, ce qui ne convient à notre Stéatite, que lorsqu'il a été trituré au rasoir, ou au mortier, & mêlé avec de l'eau, après quoi il forme aussi un suc laiteux, comme *Gesner* le témoigne (a) ; mais d'ailleurs toutes les autres circonstances se rapportent fort bien. Car on décrit le *Morochtus* & le *Galactites* (b), comme une pierre blanche & molle, qui se fond aisément, dont on se sert pour blanchir les habits, & qui tient lieu de crayon pour tirer des lignes blanches de même qu'avec la Craye. Mais *Pline* met la *Galaxie* & le *Galactites* au nombre des Gemmes. *Dioscoride* au contraire, rapporte, que le *Morochtus* naît en Egypte, & que les Foulons s'en servent, comme d'une matière molle & qui se fond aisément, pour blanchir les habits. Il le distingue de la Pierre *Galactine*, qui rend un suc laiteux de couleur cendrée, & doux au goût.

(a) De Figur. Lapid. p. 149.

(b) Voyez *Lachmundi Oryctogr. Hildes.*
p. 18.

D'autres appellent l'espece à laquelle cette douceur convient , *Mé-linite* , en Allemand *Honigstein*. *Albinus* nomme (a) *Merochtus* , la Terre de Foulon , ou la Terre savonneuse verte. *Volckmann* (b) regarde le *Morochtus* , comme une espece de lait de Lune , & *Dale* le range entre les especes de *Marga saxatilis*. *Agricola* est donc tombé dans une sorte d'erreur , quand il pense (c) , qu'avec des Pierres blanches & de chaux on fait le *Morochtus* , qui tire des lignes blanches comme la Craye , ajoutant qu'il naît en Egypte & en Saxe , où on le tire de la terre près d'*Alfeld* d'un creux situé à l'Orient d'Eté , sur le chemin qui va à la montagne de la forêt. On peut comparer là-dessus *Laet* (d) & *Boetius* (e). *Gesner* met au rang des mêmes Pierres , l'*Hépatite* (*Leberstein*) *Lithargille molle* au commencement , qui reçoit les caracteres & les formes qu'on

(a) *Chron. Misn.* p. 176.

(b) *Siles. subterr.* p. 49.

(c) *De Nat. fossil.* p. 113.

(d) *De Gemmis. Lib. II. Cap. 18.*

(e) *De Gemmis. Lib. II. Cap. 229 & 232.*

veut y imprimer, & ensuite se durcit ; espece d'Argille cendrée & duriuscule. Au fond toute cette controverse est d'une très-mince utilité.

Le sujet que nous examinons se rapporte aussi à la *Gemmahuja*, ou *Gemmahu*, que les Allemans appellent de même *Speckstein*. Le nom de *Gemmahuja* est sans doute Chinois. Le premier Auteur où je le trouve est *Kentmann* (a) qui attribue à la *Gemmahuja*, un sédiment noir & cendré, & qui la met au rang des Gemmes, disant qu'on en peut faire de fausses de coquilles, ou de verre blanc teint de céruse. Après lui vient *Albinus*, qui fait de la *Gemmahuja* une espece de *Sardoine*, qui n'est pas claire & transparente, mais de couleur de neige, sur laquelle on peut faire des gravures, & qui s'appelle ordinairement *Gemmahu*, ou bien *Speckstein* à cause qu'elle est tendre & molle. *Gesner* (b) & *Agricola* la nomment *Gammenhu*, ou *Gemmahuja*, parce qu'on peut y graver plus aisément que sur les autres

(a) *Nomenclat. rer. fossil. p. 50.*

(b) *De Fig. Lap. p. 98.*

Gemmes. *Schwenckfeld* s'exprime ainsi (a) : La *Gemmahuja* est une *Calcedoine* blanche , mais qui n'est pas claire. Les Ouvriers l'appellent **SPECKSTEIN** , **GAMELICHEN** ; c'est une Gemme moins dure & plus grasse que les autres , de couleur blanche ; on en trouve dans le Duché de *Neifs* , & l'on s'en sert pour des gravures. *Volckmann* n'a fait que copier ce passage , (b) à cela près qu'il met cette Gemme au rang des *Onyx*. Celui qui a jugé là-dessus avec le plus de précision , c'est *Kundmann* (c) qui parlant d'un vase de la Chine, qu'il possédoit , dit qu'il étoit de la Pierre qu'on appelle de *Lame* , ou sur les lieux *Chamahuja* (*Speckstein*) ; après quoi il continue en ces termes : on la regarde comme une espèce d'*Onyx* , mais je lui trouve beaucoup plus de ressemblance avec la Pierre *Nephritique* , excepté qu'elle est plus transparente , & qu'elle a tout à fait la couleur de cire jaune , &c.

(a) *De fossil. sil. p.* 379.

(b) *Sil. subterr. p.* 28.

(c) *Rarior. Nat. & Art. p.* 667

Ce qu'il y a de certain , c'est que le vrai nom de *Steatites* en Allemand *Speckstein*, ne se donne plus aujourd'hui qu'à cette matiere qui nous vient de la Chine, où on lui donne toutes sortes de figures, & d'où elle nous est ainsi envoyée toute façonnée. Quant à la nature & aux propriétés du sujet, il n'y a presque aucune différence entre nos especes Européennes & celle de la Chine. On donne ordinairement à celles qui se trouvent dans nos contrées, des noms tirés des usages auxquels on les emploie. On en tire du territoire de *Bareuth*, qui s'appelle *Schmeerstein*. L'espece la plus commune qui se rencontre ici chez les Droguistes y porte le nom de *Craye d'Espagne*, terme qu'il seroit inutile de chercher dans les Auteurs ni même dans le Dictionnaire Universel. Ce titre de *Craye* lui vient de ce qu'elle sert comme la *Craye* à tirer des lignes blanches ; & pour cet effet on la fend avec une scie en petits bâtons longs & quarrés, dont les Tailleurs se servent ordinairement pour tracer des

lignes sur le drap , parce qu'elles s'effacent plus aisément que celles qu'on fait avec la craye commune. D'ailleurs , quant aux principes de sa composition , elle n'appartient point aux véritables especes de Craye , (quoique *Pline* y range la terre de *Cimole*) car elle ne contient point de terre alcaline ni de Chaux comme la Craye ordinaire ; il est incertain d'où dérive le surnom d'Espagne ; si ce n'est que la premiere nous ait été apportée de ce Royaume , ou que , par un usage assez commun , on y joigne le titre d'Espagne à tout ce qui est étranger , ou qui a quelque sorte d'excellence , comme nous appelons nos *Cantharides* , *Mouches d'Espagne*. Quoi qu'il en soit , il est incontestable , que notre Craye d'Espagne ne vient point d'Espagne.

Les Physiciens connoissent un peu mieux aujourd'hui une autre dénomination prise pareillement de l'usage de cette Terre ; c'est celle de *Lapis ollaris* , ou *Lapis Lebetum* , en Allemand *Topffstein* , plus rarement *Schirbelstein* , *Pfannenstein*. *Scheuchzer*

Brœmel, Linnæus & Cramer la produisent sous ce nom. Celle qu'on trouve chez les Grisons est extrêmement connue. C'est celle que Plin & après lui Scaliger (a) & Gesner (b) ont nommé *Pierre de Come*. Ce n'est pourtant pas de *Come*, c'est de *Plurium*, ville située auprès du Lac de *Come* qu'elle vient ; mais les vases qu'on en fait se portent ensuite à *Come*, comme à la foire la plus célèbre qui soit dans le voisinage. Voici ce que Scaliger rapporte de la manière dont on la travaille. On fait avec la *Pierre de Come* des *Chaudieres*, si minces qu'elles semblent presque de métal battu ; c'est en creusant la pierre en dehors qu'on lui donne la forme de chaudière, & ils le font avec tant de dextérité, qu'ils détachent une enveloppe, puis une autre, puis une troisième, & ainsi de suite, jusqu'à ce qu'il ne reste que les pots les plus petits qui soient possibles ; ensuite de quoi, ils portent tous ces vases aux foires l'un dans l'autre, & tellement contigus qu'ils ne semblent faire encore qu'un

(a) Exerc. cont. Card. 128.

(b) De fig. Lapid. p. III,

ne seule masse. Burnet confirme la même chose dans son voyage de Suisse, ajoutant, qu'ils détachent ces vases les uns des autres par le moyen d'une meule à eau avec une roue à laquelle des couteaux sont attachés; il dit aussi, qu'on cuit beaucoup plus vite dans ces pots, que dans des pots de métal, que le bas en demeure beaucoup plus chaud, que les viandes y ont un goût plus savoureux, que le feu n'y fait point de fentes, & que s'ils viennent à se casser, on peut les recoudre aisément avec un fil de fer. Il y a auprès de ce *Plurium*, ville des Grisons, une montagne toute remplie de cette Pierre, qu'on en tiroit en si grande quantité, que cela faisoit au rapport de *Scheuchzer* un profit de soixante mille ducats par an. Mais il y a toute apparence, que c'est en continuant imprudemment, à creuser cette montagne pendant tant de siècles, qu'on a attiré à la Ville la catastrophe par laquelle elle fut ensevelie sous la montagne en 1618. Car, suivant *Gulerus* (a), cette montagne

(a) *Rætia. Lib. XIII. p. 195.*

qui s'appelle *Conto*, avoit été travaillée & creusée sans interruption, presque depuis la Naissance de notre Seigneur (a). Néanmoins *Scheuchzer* dit (b), qu'on trouve encore aujourd'hui de semblable Pierre, sur-tout aux environs de la ville de *Clavenne* & dans la vallée de *Verzasche*, & qu'on en fait au tour divers vases, des pots, des écriitoires, &c. qui sont d'une couleur cendrée ou verte, ayant d'abord beaucoup moins de consistance, que quand ils ont durci pendant quelque tems à l'air. *Seyfried* raconte (c) qu'on trouve auprès du Fleuve des *Amazones*, une terre verdâtre, qui est tout à fait molle sous l'eau, mais qui étant à l'air acquiert la dureté du Diamant. Je crois qu'il y a de l'hyperbole dans ce récit.

Mylius fait aussi mention (d) d'une semblable Pierre ollaire, que l'on creuse en Saxe dans la forêt de *Schmiedfeld* auprès de *Suhl*, qui d'abord est molle,

(a) Voyez *Abelin. Théâtre. Europ. p. 97.*

(b) *Hist. nat. Helv. P. I. p. 177.*

(c) Dans sa *Medulla mirabilium naturæ.*

(d) *Memorab. Sax. subt. P. I. p. 62.*

294 EXAMEN PYROTECHNIQUE
mais qui étant mise au feu prend la durezza & la forme du verre.

Il ne faut pourtant pas confondre la Pierre ollaire avec l'*Ostracite* des Anciens , quoique quelques-uns appellent à tort ce dernier *Topffstein*. Car *Dioscoride* dit , que l'*Ostracite* est une Pierre crusteuse , & que l'on peut séparer en lames , ce qui ne convient point du tout à la nôtre. C'est plutôt ce qu' *Agricola* & *Lachmund* (a) ont appelé *Topffstein* , *Scherbenstein*. Il y a auprès d'*Hildesheim* , une caverne creusée dans une semblable Pierre nommée *Zwerghæle* & la couleur est rouge. *M. Brückmann* (b) ne rend pas exactement *Lapidem Tophum* , par *Topffstein* , c'est peut-être une faute d'impression ; car il auroit beaucoup mieux valu , pour éviter l'équivoque , dire *Toffstein* , ou *Tuffstein*. C'est aussi sans le moindre fondement qu' *Albinus* (c) appelle *Topffstein* une espece de Pierre de Chaux , &c.

Le principal lieu originaire du su-

(a) *Oryktograph. Hildes. p. 10.*

(b) *Thesaur. subterr. Brunf. p. 95.*

(c) *Chron. Misn. p. 163.*

jet que nous examinons , c'est le territoire de *Chiavenne* chez les Grisons en Suisse. *Burnet* en indique trois mines dans son *Voyage* , (a) 1°. auprès de *Chiavenne* , 2°. dans la *Valteline* , 3°. chez les Grisons , où on l'appelle *Lavezzi*, mot corrompu des Vaisseaux nommé *Lebetes* , qu'on en fait. C'est peut être aussi à ce genre qu'appartient l'espece de *Craye verte & savoneuse* , qu'on trouve dans la montagne de *Galand* aussi-bien qu'auprès de *Kublitz & de Prettigow* dont parle *Scheuchzer* (b). Qu'on en tire abondamment de la Chine , c'est ce que prouvent tant de petites images & figures travaillées de toutes les manieres & teintes extérieurement , & qu'on apporte en Europe sous le nom de *Figures & de Tasses de la Chine* , qui sont réellement faites du *Speckstein* de la Chine. Seulement cette espece est pour l'ordinaire plus transparente que les autres.

En Angleterre on en trouve de toutes les sortes. *Le Smettis ou la terre*

(a) Pag. 188.

(b) *Hist. Nat. Helv. P. III. p. 101.*

savoneuse se trouve au détroit de l'Isle Vedis & dans les Isles de Fer : elle est assez dure , verte & approche beaucoup de la Pierre Morochtus (a). J'en ai vû moi-même une espece d'un verd jaunâtre , qui venoit d'Angleterre , & qu'on y appelle terre de Foulon ; une autre d'un blanc cendré qui vient de Cornouaille sous le nom de terre de Cimole ; & une troisiéme un peu noirâtre qu'on tire de la même Province sous le nom de terre noire de Tripoli. J'ai aussi vû une Pierre olivâtre assez dure qui vient de Pensylvanie , & un Bolus d'un jaune tirant sur le rouge , de la même contrée , & qui appartiennent l'un & l'autre à la matiere en question.

Par rapport à la Hollande , j'ai lu un manuscrit de *Van-Helmont* le jeune, qu'on tire du voisinage de *Tournay* , une terre cendrée , que le feu rend d'un blanc merveilleux.

Je soupçonne qu'en France *la Craye de Briançon* est quelque chose de semblable , au moins à en juger par cette description qu'on en fait. *C'est*, dit-

(a) *Musæum Worm.* p. 4.

on, une espece de Talc, presque comme le Talc de Venise, qui est assez dur & ne se laisse pas séparer par tranches ; il y en a de blanc & de verd, on le voit dans les Carrieres qui sont près de Briançon ; il sert à ôter les taches de graisse des habits, & les Tailleurs l'employent à tirer des lignes sur le drap. Toutes ces propriétés s'accordent fort bien avec celles de notre lujet. Mais un échantillon que j'en ai reçu depuis, m'a appris que c'est plutôt une espece de Talc.

Il n'en manque pas non plus en Norwege, comme on peut juger par ce Vase de pierre de Talc de Norwege, épais, pesant, d'une couleur cendrée avec une anse de fer, dont parle le *Museum Wormianum* (a), ajoutant que c'est dans de semblables pots, que les Norwégiens cuisent leurs viandes, parce qu'ils soutiennent fort bien la violence du feu, & que la pierre dont ils sont faits, étant originairement molle, se laisse creuser, & reçoit toutes sortes de figures ; jusques-là, qu'ils bâtissent des four-

(a) Pag. 350.

298 EXAMEN PYROTECHNIQUE

*neaux avec des lames compactes de cette Pierre. Je vois aussi par la Mission de Groenland de M. Egede (a), qu'il s'y trouve une Pierre de cette espece d'une couleur mélangée. Il l'appelle Pierre molle *Weichstein*. Elle est abondante en Groenland, & les habitans en font des chaudrons & des lampes, quoique l'Auteur même veuille faire passer ces Vases pour être de marbre.*

Divers Auteurs (b) témoignent que la Suede fournit la même production, & en particulier Bræmel, dont voici les paroles (c): *Le Talg, Talgsteen ou Grysteen est une matiere semblable à la Pierre ollaire, qu'on peut fendre, tourner & travailler comme le bois, pour en faire diverses pieces de vaisselle de cuisine, qui s'échauffent au moindre feu. On en trouve auprès d'Hundæht dans le Jemptland. Elle sert aussi à faire des foyers, des fourneaux, & des briques. Il s'en rencontre une autre espece*

(a) Pag. 132.

(b) *Hiarne in Anledningem til Bergarters*, & Linnaeus.

(c) *Mineralog. Suec.* p. 25.

à Kieremecki, Paroisse de Savola, & à Nerkie. J'en ai reçu une espece beaucoup plus belle, verdâtre & à demi transparente, de *Wermeland* & de mines de *Sahlberg*. On dit que plusieurs Vaisseaux se servent des pots faits de cette terre.

Nous avons déjà vû ci-dessus que les montagnes d'Italie en renferment. Notre Allemagne en possède aussi. La contrée de *Bareuth* en Franconie en fournit assez abondamment, pour qu'elle se répande de là presque par toute l'Allemagne. On l'appelle *Schmeerstein* ou *Meelbatz*; mais coupée en petits bâtons oblongs, les Marchands la nomment *Craye d'Espagne*. *Caspar Bruschius* est le premier qui en ait fait mention, il y a déjà près de deux cens ans. *Thiersheim*, dit cet Auteur, est un Bourg situé sur la riviere de *Tittersbach*, à un demi mille d'*Artzburg*, moitié chemin entre *Egra* & *Wunsidel*. Il se fait tous les ans dans cet endroit une quantité prodigieuse de petites boules à jouer pour les enfans, & même de boulets pour les Canons de fonte. La matiere en est une terre tenace & fraîche, que les habitans nomment

Schmeerstein, & qu'ils creusent par tout à l'enour de leur Bourg. Jeunes & vieux la travaillent, la font durcir au feu, & en envoient de pleins chariots chargés à Nuremberg, d'où le débit s'en fait par toute l'Allemagne. Il n'y a que ce négoce & l'Agriculture, qui fassent subsister les habuans de ce lieu.

Un Auteur anonyme (a) dans la description de la montagne de *Fichtelberg*, publiée à *Leipsig* en 1716 (b) confirme la même chose : mais il raconte en même-tems ; que vingt ans auparavant étoit mort le dernier homme qui eût le secret de durcir cette Pierre au feu, de maniere à lui donner la consistance de la Pierre, & la mettre en état d'être polie pour en faire de petites boules, des boutons & même des moules, dont on se sert pour jetter les canons en fonte ; sur quoi cet Auteur regrette, que l'art de préparer cette Pierre, soit perdu, vu que la matiere se trouve encore en quantité suffisante sur les lieux.

(a) Pag. 112.

(b) Cet Auteur s'est cache dans d'autres écrits sous le nom déguisé de *Polycarpe Chrysostôme*. Son véritable nom étoit *D. Pachbelbl a Gebag*.

Mais le témoignage suivant prouvera que cet Art n'est point du tout perdu, & qu'il consiste uniquement à sçavoir donner le feu convenable & à propos. C'est celui du D. *Brückmann*, (a) qui parlant de la même matiere dit, qu'on en fait des boîtes à poudre, des cruches, des beurrieres, des tasses pour le The & le Caffé, en la préparant au feu; qu'il se trouve dans cette Pierre des dendrites, où la figure de l'arbre se conserve au feu. Tout cela s'accorde avec l'expérience.

C'est pour l'ordinaire vers la surface de la terre qu'on rencontre cette matiere; elle n'existe guères à une grande profondeur. Les especes different en couleur; il y en a de jaune, de cendrée, de blanchâtre, avec quelques veines mélangées par-ci par là. L'espece blanchâtre est la seule qu'on appelle Craye d'Espagne. La plus grande partie de cette Pierre se transporte continuellement de l'endroit que nous avons indiqué, par toute l'Allemagne; & quoique cela soit en quelque sorte défendu, on ne laisse

(a) *Magnal. Subterr. p. 78.*

pas d'en voiturier la nuit des chariots entiers. Car, s'il s'en trouve en effet un peu dans d'autres contrées de l'Allemagne, ce n'est pourtant qu'un très-petit objet au prix de l'abondance de celle-ci. Le célèbre *Kramer*, par exemple, en recommandant un fourneau d'une espèce singulière, dit (a) : *sa matière est une pierre légère & molle, qu'on nomme Pierre ollaire, mais qui est pourtant plus légère & d'une autre nature que la Pierre ollaire de Plinne, ou celles d'Appenzell & de Clavennne de Suisse, que Scheuchzer a fait connaître dans sa description. On en creuse en abondance en Hesse, ou plutôt dans le Comté de Nassau, aussi-bien qu'en Thuringe pas loin d'Ilmenau, où l'on s'en sert principalement pour bâtir les maisons, parce qu'elle peut être fendue & sciée.*

Il s'en trouve aussi, quoique plus rarement, dans les mines de Saxe; on l'y appelle *Speckstein*; elle est un peu plus dure que la Craye d'Espagne ordinaire, néanmoins du même genre, de couleur blanche, rouge

(a) *Commerc. Liter. Norimb. 1741, p. 224.*

ou verdâtre , & quelquefois parsemée de taches pourprées & blanches. J'en ai reçu du Duché de *Magdebourg* une espece de couleur brune, mais elle s'est fonduë à la seule ardeur du feu , à cause de la grande quantité de fer qui s'y trouve mêlée.

Il y en a une espece jaune & rayée comme le marbre , qu'on creuse auprès de la ville de *Neiss* en Silésie , quoique assez rarement , & que M. le D. *Adelung* m'a envoyée. J'ai compris par les lettres d'un Ami , qu'on en rencontroit encore en d'autres endroits de la Silésie , comme autour de *Hirschberg* , de *Liegnitz* , de *Goldberg* , & de *Strige* , aussi bien que dans les montagnes de *Stirie* & du *Tirol*. Voilà ce que j'ai pu découvrir sur les divers lieux , d'où le sujet de nos recherches tire son origine.

Passons à sa description & à ses qualités. C'est une Pierre molle , dont la surface est glissante , & qui à l'attouchement ressemble au savon , médiocrement pesante , transparente , tantôt plus , tantôt moins , propre à être sciée & travaillée avec des

304 EXAMEN PYROTECHNIQUE
outils de fer, d'une couleur blanche,
plus ou moins cendrée, quelquefois
verdâtre, ou marquetée de diverses
taches, jaune aussi, couleur de safran,
ou enfin noirâtre. Il est assez
égal de rapporter cette matiere aux
Terres ou aux Pierres, en l'appellant
Pierre molle, ou Terre durcie. Aussi
n'est-on pas jusqu'à présent bien
d'accord là-dessus. *Cardan* l'appelle
une espece de Pierre de rasoir, mais
il est dans l'erreur, & *Pisaurensis* l'a
mieux désignée par une espece d'*Ophite*.
Burnet dit (a), que c'est une
Pierre huileuse & écailleuse, qu'on
peut ranger parmi les especes d'ardoises;
mais il a pareillement tort. *Gesner* la
donne pour une sorte d'*Onyx* ou de
Chalcédoine. & *M. Bruckmann* s'exprime
ainsi (b); Ce qu'on a coutume d'appeller
Speckstein, est une *Chalcédoine* blanche,
non transparente, glissante au toucher &
grasse. Cette sorte de Pierre est
ailleurs une espece d'*Albâtre*, & on en
apporte des Indes

(a) *Voy. de Suisse*. p. 188.

(b) *Epist. Itiner. Lib. XIX.* p. 4.

Orientales. Tout cela est fort éloigné de la réalité. Le même Auteur croit (a) que le *Morochthus*, ou *Milchstein*, est l'Agathe blanche, & ailleurs (b) il fait passer le *Speckstein* pour une espece de marbre & d'albâtre.

Le Dictionnaire Universel compte le *Gemmahu* pour une espece de Chalcédoine. *Wormius* en fait une espece de Talc. *Brœmel* (c), une Pierre de chaux. Mais toutes ces opinions ont peu de rapport avec la vérité. *Brœmel*, M. *Linnaeus*, & ceux qui les suivent, forment une espece singulière d'Apyres, & regardent la Pierre ollaire comme une des principales de cette espece; mais cela est destitué de fondement, & répugne au véritable usage, puisque toutes les Terres blanches simples, qui ne sont point mélangées, ni imprégnées de sucs métalliques, sont apyres, c'est à dire, ne sçauroient être mises en fusion par aucun feu.

D'abord il paroît par tous les Phé-

(a) *Ibid. Lib. XXXVII. p. 8.*

(b) *Epist. XXV.*

(c) *Mineralog. Suec. p. 25.*

306 EXAMEN PYROTECHNIQUE
nomenes de cette matiere, qu'elle doit
plutôt être rapportée au genre des
Argilles, puisqu'elle se durcit au feu,
ce qui n'arrive qu'aux seules Argilles.
La seule chose en quoi elle differe de
l'Argille pure, & de la Terre de fou-
lon, ou de la Terre savoneuse, c'est
qu'elle ne se délaye pas de même dans
l'eau ; d'ailleurs toutes les qualités
font les mêmes, & il n'y a de diffé-
rence que dans le degré. Car en la
pulvérisant & la lavant, elle se lais-
se en quelque sorte travailler à la roue
du Potier, quoique moins bien que
l'Argille ; réduite en pâte avec de
l'eau, elle se durcit au feu, mais avec
une moindre consistance que sans a-
voir été pulvérisée. Il résulte de là,
qu'elle contient moins de particules
glutineuses que l'Argille, & que la
pulvérisation en diminuant encore le
nombre, il faut y subvenir par l'ad-
dition de quelqu'autre matiere. Ainsi
toutes les pierres qui sont molles, de
maniere à être fenduës au couteau,
ou travaillées au tour, glissantes à
l'attouchement, & sur-tout, qui se
durcissent au feu, appartiennent à

l'espece du *Steatites*, ou *Smectites*, car ce sont là les vrais caractères. Par conséquent, la Pierre serpentine dont on fait au tour tant de mortiers & autres vases à broyer, & qui acquiert une extrême dureté au feu, doit être rangée dans la même classe ; elle est même remarquable par sa noirceur, ou son verd foncé, & l'on peut la regarder comme une sorte singulière de Pierre Ollaire : en la calcinant dans un vaisseau fermé, elle jaunit considérablement. L'espece que nous examinons ici, a diverses différences de degrés, suivant qu'elle est plus dure ou plus molle, plus ou moins transparente. Celle de la Chine est ordinairement assez claire, mais les petits morceaux de notre Terre ordinaire blanche, paroissent aussi transparens vers les extrémités, & en y ajoutant des masses *vitrisifiables*, on peut augmenter cette disposition. Il y a aussi de cette Terre, qui devient plus compacte au feu, & plus propre à contenir l'eau, comme celle de Suisse & de la Chine, au lieu que la terre de Bareuth reçoit plus aisément

308 EXAMEN PYROTECHNIQUE
au feu des fentes , au travers desquel-
les l'eau suë ensuite. La Pierre Néphrétique que les Anciens ont pris
communément pour une espece de
Jaspe verd , doit aussi être rapportée
à la nôtre , puisque ce n'est au fond
qu'une espece singuliere de Stéatite ,
plus ou moins transparente & verte,
mais qui surpasse de beaucoup toutes
les autres en dureté. Que la princi-
pale partie de la Terre soit stéati-
tique , c'est ce qu'on ne sçauroit con-
tester , en voyant la maniere dont
elle se durcit au feu , qui va jusqu'à
la rendre propre à jeter des étincel-
les. Sa verdure vient du cuivre qui
y est mêlé ; aussi , en y joignant du
Borax , en ai-je tiré quelques parties
de cuivre. La Pierre Néphrétique de
la Chine est du même genre , mais
plus transparente & d'une couleur
plus claire , au lieu que celle de Sa-
xe est opaque & foncée. Quand la
Terre du Stéatite abonde en fer su-
perflu , elle reçoit la dénomination
de crayon rouge (*Rœtel-stein*) ; &
peut-être que dans la suite on en dé-
couvrira encore d'autres especes par-
ticulieres.

A l'égard des propriétés de notre sujet , il rend une odeur grasse , au moins en le pulvérisant ; on y apperçoit souvent, quand on le rompt, des particules brillantes de Talc ; l'air n'y cause d'autre changement que de le durcir un peu davantage. Si on le jette dans l'eau , il s'y en imbibe un peu avec sifflement , mais il ne s'y dissout pas comme l'Argille ordinaire, parce que ses particules sont plus cohérentes , & que sa matiere glutineuse est plus durcie. Pulvérisé, il forme avec l'eau , une pâte qu'on peut pétrir assez aisément , suivant les différens degrés de feu auxquels on l'expose, il se durcit jusqu'au point d'étinceler abondamment , lorsqu'on le frappe contre l'acier , & il devient d'un beau poli. Il blanchit pour l'ordinaire à un feu découvert , & c'est par cette blancheur que la terre de la Chine l'emporte si fort sur les autres especes , mais un feu renfermé le jaunit. L'espece jaune de cette terre rougit au contraire , ce rouge devient même vif, il en sort des étincelles , & son poli égale presque le

Jaspe. Cela me fait soupçonner que ces Têtes excellemment gravées, ces Statuës, & ces autres monumens des anciens Ouvriers, dont l'art, la durée & la dureté font aujourd'hui l'admiration des nôtres, ne sont autre chose que des ouvrages faits avec des Terres stéatitiques, sur lesquelles on a pu travailler à souhait, & qui ayant acquis au feu la dureté des pierres, ont finalement été embellies de la polissure qui y subsiste encore.

Mais je vais passer présentement à des Expériences plus particulières, & je prie le Lecteur de remarquer, que toutes les fois que je ne donnerai point de nom particulier à la Terre dont je parle, il s'agit de celle de *Bareuth*.

Premierement donc, les esprits acides agissent fort peu sur notre sujet tout pur, comme en général sur toutes les Argilles pures; on n'y remarque aucune effervescence. L'huile de vitriol, tant par la digestion que par l'abstraction, suivi de la solution & de la précipitation, n'y touche presque point non plus, & beau-

coup moins assurément qu'à l'Argille. Cependant les especes de cette Terre qui sont plus colorées & imbuës d'une teinture de fer, se dissolvent par rapport à cette partie là dans les Acides. C'est ainsi qu'une espece jaune qui vient de *Neiss*, donne un extrait assez vif dans l'eau-régale, où il naît une teinture jaune, tandis qu'il reste une terre blanchâtre. L'eau forte tire de la Pierre Néphrétique une couleur verte, qui découvre le mélange des particules de cuivre ; mais la poudre qui s'en précipite avec un Sel alcali, paroît jaune, à cause du mélange des particules de fer. De là vient aussi qu'étant pulvérisée & calcinée dans un vaisseau fermé, elle jaunit.

En travaillant sur la Craye d'Espagne mêlée avec divers Sels, j'ai observé les Phénomènes suivans. La Craye d'Espagne mêlée avec une sixième partie de Sel alcali, durcit à un feu violent, au point d'étinceler contre l'acier ; la masse cependant s'enfle.

Cette même Craye avec une par-

312 EXAMEN PYROTECHNIQUE

tie égale de ce Sel, devient coulante, & il en naît une masse blanchâtre, semblable à l'Opale, avec des rayes rouges; pour l'ordinaire elle est pleine de petits trous, & si le feu n'a pas été assez fort, elle n'acquiert point de transparence. En y joignant deux parties de Sel alcali, elle prend une couleur noire de poix. La Craye d'Espagne réduite en pâte avec une solution de Sel alcali, durcit merveilleusement au feu, de sorte qu'elle rend des étincelles, elle blanchit sans devenir transparente & se sépare un peu en feuilles. Six parties de Craye d'Espagne avec une partie d'Alcali, qu'on appelle Caustique, blanchissent, & demeurent opaques. La même matiere avec une portion égale de Foye de Souffre alcali, confluë en une belle masse, qui ressemble à l'Agathe noire, & qui étincelle vivement; au lieu que le même Foye de souffre avec une portion égale d'Argille blanche, ne fait que durcir & blanchir, sans devenir transparent. Ce Foye encore avec autant de Sable, s'élève en une masse
comme

comme écumante. Mais trois parties de Nitre avec une de Sable & deux de Craye d'Espagne, confluënt au feu en un beau Verre jaune, semblable à l'Ambre, mais qui n'est pas parfaitement pellucide. La Craye d'Espagne avec autant d'Arsenic fixe, confluë avec succès en une masse jaunâtre mêlée de rayes blanches; & en y ajoutant deux parties d'Arsenic fixe, la masse devient d'un beau jaune. Notre Craye avec autant de Sel fusible microcosmique, forme en confluant une masse semblable à l'Agathe, d'un blanc cendré; mais avec autant de Borax calciné, elle a une merveilleuse ressemblance avec l'Aigue marine. La Pierre Néphrétique avec autant d'Alcali, forme une masse noirâtre, & qui n'est pas disposée à la fusion; mais la même Pierre avec autant de Borax, confluë en une masse d'un beau rouge, opaque comme l'Agathe, & j'ai remarqué un grain de cuivre qui s'étoit rassemblé au-dessus. La Pierre serpentine parvient à une fusion égale avec autant de Borax, & acquiert une couleur

314 EXAMEN PYROTECHNIQUE
noire , tirant sur le brun. Mais le
Crayon rouge avec une quantité é-
gale de Borax , donne une masse vi-
trée d'un noir tout à fait foncé.

Quant au mélange de la Craye
d'Espagne avec les Verres, mes tra-
vaux m'ont fourni les observations
suivantes.

La Craye d'Espagne avec la di-
xième , & même avec la cinquième
partie de Verre de Crystal , produit
une masse blanche, dure , étincelan-
te , mais peu transparente. Si vous
ajoutez plus de verre , un feu violent
la rend plus spongieuse. Mais la
Craye d'Espagne avec deux parties
du même verre , durcit assez fort
pour jeter des étincelles , demeurant
pourtant opaque & blanche. Avec
quatre parties de verre , elle se li-
quesfie , & le produit paroît comme
de l'Agathe blanche , sans transparen-
ce , & encore étincelant.

En mêlant par la fusion des Cail-
loux , avec deux parties de Sel alcali,
& joignant ensuite une partie de ce
mélange avec deux parties , ou avec
autant de Craye d'Espagne , ou bien

en mettant au feu ordinaire une partie de Cailloux , réunie par la fusion à trois parties d'Alcali , avec la moitié , ou autant , ou deux , ou quatre parties de Craye d'Espagne , tous ces mélanges ont produit en confluant , une masse spongieuse. L'on voit ici , & dans divers autres mélanges , que la Craye d'Espagne est plus fusible que l'Argille , au lieu qu'au contraire , il y en a où elle l'est moins. La Craye d'Espagne avec la huitième partie de verre de plomb durcit assez fort ; & rend des étincelles , ce qui arrive aussi avec une troisième , & avec une quatrième partie de ce verre. La couleur tire pour l'ordinaire sur le jaune , comme cela arrive à la plûpart des compositions où cette Craye entre. Avec autant de *Minium* , elle confluë pareillement en une masse jaune à demi transparente , mais ordinairement pleine de petits trous. Elle confluë encore plus exactement avec deux parties de *Minium* en une masse jaune , mais moins pellucide , excepté vers le fond du creuset , où elle acquiert plus

316 EXAMEN PYROTECHNIQUE
de clarté à cause des parties de Sable
du creuset qui ont été rongées dans
l'opération. J'ai lu dans un Auteur,
que la Litarge ne dissout ces pierres
qu'imparfaitement, & qu'elle s'écha-
pe d'abord à travers les creusets ,
à moins qu'on n'ait eu la précaution
de les broyer ensemble, & que l'on
ne continue long-tems un feu mé-
diocre ; mais je n'ai pu remarquer
rien de semblable.

Six parties de Craye d'Espagne a-
vec une partie de verre de Plomb &
d'Etain se réunissent fortement au
feu, la couleur est blanchâtre en de-
hors, mais cendrée en dedans, & la
masse est sans transparence. Une par-
tie du même verre avec trois parties
de Craye d'Espagne, forment un tout
encore plus compacte, noir au de-
dans & opaque.

Une partie de Pierre Néphrétique
avec quatre parties de verre de Cryf-
tal, confluë en une masse non trans-
parente comme l'Agathe cendrée &
assez ferme. Une partie de la même
Pierre avec autant de *Minium*, fait
une masse couleur de cire, pleine

de trous , qui lorsqu'on y joint dans la fusion un peu plus de Sel commun, & qu'on accélère trop la violence du feu , sort aisément des bords du creuset.

Les Terres alcalines ne se joignent pas si étroitement à la Craye d'Espagne , car toutes ces terres , par exemple, la Chaux vive, la Craye, le Marbre, mêlées avec deux parties de Craye d'Espagne & mises au feu, font une masse, qui n'a point du tout de cohérence, mais qui est légèrement friable , d'une couleur jaune. Les même Terres avec des parties égales de Craye d'Espagne , refusent de se liquéfier, & ne font que jaunir. Trois parties de Craye commune avec une partie de Craye d'Espagne produisent le même effet , hormis que la couleur rougit davantage , & qu'en brisant la masse, on peut remarquer qu'elle étoit devenuë plus tenace. Ce qui arrive dans ces mélanges se rapporte donc assez à la nature ordinaire de l'Argille. Quelque addition de Verre ou de Minium n'y cause pas grand changement. Car trois parties

318 EXAMEN PYROTECHNIQUE
de Craye d'Espagne, & trois parties
de Marbre blanc avec une partie de
Verre, donnent une terre jaune qui
résiste encore à la fusion. Trois par-
ties de Craye d'Espagne, autant de
Marbre, & deux de Minium, refu-
sent la fusion, & commencent seule-
ment à se réunir en revêtant une cou-
leur grise. Mais des parties égales de
Craye d'Espagne, d'Écailles d'huitres
calcinées, & de Minium, se sont
fortement réunies, & ont fourni la
réduction de grains métalliques de
plomb. La Craye d'Espagne, le
Quartz, & la Craye commune, for-
ment aussi une masse extrêmement
dure. Aussi pour faire des creusets
qui soient propres à résister au feu,
plusieurs ont le secret d'employer un
mélange de Craye d'Espagne, d'Ar-
gille, de Craye commune, & de bat-
ture de fer.

Les Terres gypseuses different peu
en ceci des alcalines. La Craye d'Es-
pagne avec la moitié d'Albâtre for-
me une masse jaune friable. La même
Craye avec autant de Pierre spécu-
laire (*Marien-Glas*) donne pareil-

lement une terre friable & couleur de citron. Il en est de même de deux parties de Pierre spéculaire avec une partie de Craye d'Espagne. Mais des parties égales de Craye d'Espagne, de Pierre spéculaire & de Minium, confluënt en une masse assez belle, transparente & jaunâtre, mais elles s'enflent beaucoup dans la fusion, ce qui fait qu'elles ont besoin d'un creuset assez grand. La Craye d'Espagne avec deux parties de Sable, & quatre parties d'Albâtre, donne à un feu violent, une masse friable, & qui a peu de consistance. La même Craye s'unit avec les Argilles en masse d'une extrême dureté, ce qui la rend très-propre à en faire des creusets, pourvû que le feu au commencement assez doux, soit continué pendant quelque tems, & augmenté vers la fin par degrés. En ajoutant à ce mélange une portion égale d'Argille brûlée, ou de Craye d'Espagne brûlée & pillée, cela réussit encore mieux. Et même la seule Craye d'Espagne avec partie égale, ou avec la moitié d'Argille blanche brûlée, don-

320 EXAMEN PYROTECHNIQUE
ne , étant exposée à l'action d'un
feu véhément , une composition d'u-
ne dureté merveilleuse. Mais lorsque
j'ai ajouté à deux parties de Craye
d'Espagne , deux parties d'Argille
blanche , & une partie de Verre de
plomb , j'ai retiré du feu une masse
spongieuse & gonflée.

Enfin , notre Craye , jointe aux Ter-
res vitrifiables , donne pareillement
des mélanges assez solides. Deux par-
ties de Craye d'Espagne , avec une
partie de Sable , n'ont encore que peu
de cohérence , & il en est de même
du mélange égal de ces deux choses.
Mais quatre parties de Craye d'Es-
pagne , avec dix parties de Sable ,
produisent une masse assez ferme
quoiqu'opaque. Il en est un peu au-
trement avec le *Quartz* , car quatre
parties de Craye d'Espagne avec 1.
2. 4. parties de *Quartz* , font une mas-
se jaune opaque. Mais une partie de
Craye d'Espagne avec deux parties
de *Quartz* , devient liquide au feu.
Les diverses especes de *Fluor* , ou
Fluss-Spath , lui donnent encore beau-
coup plus promptement & plus par-

faitement cette disposition. En effet quatre parties de Craye d'Espagne , mêlées avec 4. 8. 10 parties de *Fluor*, fondent en liquide au feu. Même deux parties de Craye d'Espagne avec la septième partie de *Fluor*, se liquéfient avec l'apparence d'Agathe d'un blanc cendré : mais avec la quatrième partie de *Fluor*, la masse reste tout-à-fait opaque. Il est aussi remarquable que la Craye d'Espagne avec le *Quartz* & le *Spath fusible*, jaunit toujours, mais avec le Sable elle demeure assez blanche. Si l'on joint à ces mélanges de la Terre alcaline, cela avance beaucoup la liquéfaction. Quatre parties, par exemple, de Craye commune, & trois parties de *Spath fusible*, avec une partie de Craye d'Espagne, entrent aisément en fluidité & prennent au feu une effervescence qui leur fait passer aisément les bords du creuset, à moins qu'il ne soit d'une capacité assez considérable. Quatre parties de Craye d'Espagne, six parties de *Spath fusible*, & deux parties de Craye s'unissent de même étroitement par le moyen de la fusion.

322 EXAMEN PYROTECHNIQUE

Quatre parties de Craye d'Espagne avec huit parties du même *Spath*, & deux parties de Craye, fondent pareillement. Il en arrive même autant à des quantités égales de Craye d'Espagne, de *Quartz* & de Craye commune, & elles donnent ensuite une Pierre blanchâtre, mais tout à fait opaque. Dans les autres compositions, il n'est pas rare qu'elle noircisse.

Le *Spath de Wernigerode*, joint en divers poids avec la Craye d'Espagne, tant seule que mêlée avec l'Argille, s'y unit par la fusion d'une manière inséparable. Je pourrois tirer de mon Journal chymique des Expériences par centaines, sur les diverses proportions & compositions de ces matieres : mais je m'en abstiens, parce qu'il n'en peut arriver aucun fruit particulier. J'ajouterai seulement pour éclaircir ultérieurement mon sujet, qu'en mettant en fusion, quatre parties de Craye avec trois parties de *Spath fusible*, & une partie de Craye d'Espagne, le produit qui en résulte est d'une transparence obscure, d'un brun jaunâtre, &

j'ai trouvé au-dessus un grain de métal.

La Pierre Néphrétique avec autant de *Spath fusible*, se fond en une masse qui ressemble à de l'Agathe noire, mais qui perce aisément les creusets. Deux parties de Pierre Néphrétique, avec une partie du même *Spath*, s'écoulerent avec une couleur d'un brun re-luisant, & sous la forme de Talc en feuilles. Il parut au-dessus un grain de cuivre, preuve infaillible de l'existence de ce métal dans la Pierre Néphrétique.

Je finirois ici, s'il ne me paroïssoit convenable d'ajouter deux mots sur les usages auxquels notre Pierre peut être employée, pour prévenir la question qu'on fait souvent ; A quoi bon tout ceci ?

Nous avons vû ci-dessus, que depuis plusieurs siècles, le principal usage de cette Pierre chez les Grisons, consiste à en faire des pots propres à cuire. *Scheuchzer* décrit la manière dont cela se fait. D'abord on coupe un morceau proportionné à ce que l'on en veut tirer, on attache ce mor-

324 EXAMEN PYROTECHNIQUE

ceau à un bois avec de la poix, & ensuite par le moyen d'outils pointus de fer qu'une meule fait mouvoir, on le creuse en 5, 6, 7, vases ou davantage, qui rentrent l'un dans l'autre, & à chacun desquels on attache un anse de fer, qui le tient suspendu au-dessus du feu pour y cuire les alimens. Si le vase tombe & se casse, on peut le recoudre avec du fil de fer. *Polycarpe Chrysostome*, rapporte qu'on en fait des balles de fusil & des boutons d'habits. Aujourd'hui elle sert à des jouets d'enfans & à diverses figures qu'on met ordinairement sur les cheminées, après les avoir polies. Les Chinois font la même chose dans tous ces petits ouvrages si artistement travaillés qu'ils forment de cette terre. *Agricola* remarque que les Fondeurs en font des moules pour fondre l'Airain, parce que cette matière résiste au feu. On peut aussi en tirer des cruches, des tasses à thé & à café; & si l'eau a quelque facilité à passer à travers, comme l'on s'en plaint à l'égard de la terre de Bareuth, on peut aisément y obvier, en les revêtant de verre fusible.

Montonys, dans son Voyage (a), recommande de joindre du musc à cette Terre pour lui communiquer une bonne odeur.

Pour nettoyer la laine de la graisse ou de l'huile, cette terre vaut autant que celle de Foulon ; appliquée tant humide que sèche, elle enlève les taches des habits ; & mêlée avec l'huile, elle polit les glaces de miroir. On assure que c'est de cette matiere que les Chinois & les Anglois font leur fine porcelaine. En sculptant exactement cette Terre crüe, on en peut faire les plus excellens ouvrages de Statuaires, qui reçoivent ensuite au feu une parfaite dureté, qui sont susceptibles du plus beau poli, & qui résistent comme la gemme taillée à toutes les causes de destruction.

Mais sur-tout les Chymistes peuvent s'en servir pour faire les fourneaux & les creusets les plus solides, & qui résistent admirablement au feu & à la vitrification. Cela va si loin, que *M. Kramer* de Vienne af-

(a) *Edit d'Allem. p. 1014.*

326 EXAM. PYR. DU STÉATITE.
firme (a) qu'en répétant long-tems & fréquemment la fusion du plomb au feu dans ces fourneaux & dans ces creusets, ce métal, qui d'ailleurs détruit bien vîte les creusets, peut-être exalté au point que plus de la moitié se change en argent. Nous abandonnons cette expérience au plus ample examen de ceux qui pourront avoir le goût & l'occasion de la faire, & nous leur recommandons la vitrification souvent réitérée, & la réduction.

(a) *Commerc. litter. Norimb.* 1741. p. 224.



ESSAI
D'OBSERVATIONS
CHYMIQUES
ET
PHYSIQUES,

SUR LES PROPRIÉTÉS ET LES EFFETS
DE LA LUMIERE ET DU FEU.



A y l'honneur de vous présenter aujourd'hui Messieurs, pour *Essai* de mes travaux, quelques Observations sur le Feu, sur la Lumiere & sur leurs propriétés ; & de les soumettre au Jugement de votre illustre Compagnie. Je suis fort éloigné de me flatter d'avoir entièrement dévoilé ce grand & merveilleux agent de

Occasion,

la nature. Je donnerai seulement une ébauche des idées, que des Expériences éclairées par une Chymie raisonnée peuvent fournir sur cette matière, & j'exposerai en même-tems, combien on a fait de progrès jusqu'à présent sur ce sujet, & combien il reste encore à découvrir.

Cette matière appartient principalement à la Chymie.

La Chymie s'attribue à juste titre le droit de traiter cette matière, puisqu'elle s'en occupe plus qu'aucune autre science. Par son moyen elle fait la plus grande partie de ses opérations, elle la transporte d'une matière dans une autre; & quoique cette substance, à cause de la subtilité de ses parties, ne puisse être examinée par le nombre, par la mesure, ni par le poids; & que la Chymie ne puisse point exposer sa forme intérieure, (qui dans aucune substance ne peut être conçue & encore moins exprimée): Cependant elle découvre une bonne partie de ses propriétés, & de ses vertus surprenantes.

L'Importance de cette matière.

La dignité & l'excellence de cette Estre est publiée dans l'Ecriture sainte, où Dieu même se fait appeller

du nom de la Lumiere ou du Feu ; quand il y est dit : que Dieu est une Lumiere, qu'il demeure dans la Lumiere, que la Lumiere est son habit ; que la vie est dans la Lumiere ; que Dieu est un Feu dévorant ; qu'il fait ses Anges flâmes de feu, &c. La Raison est aussi généralement nommée une Lumiere ; & il y a plusieurs personnes qui prétendent que la Lumiere est plutôt un Estre spirituel, qu'une substance corporelle.

Je ne puis passer sous silence, que M. Stahl, ce Chymiste si judicieux, & véritablement grand, a été le premier qui ait donné des idées raisonnables & liées sur cette substance, sous le nom de *Phlogistique* ; pendant que tous les autres Auteurs avant lui & sans lui se perdoient dans des obscurités continuelles, & dans des contradictions innombrables. Je suivrai donc un si bon guide ; & , autant qu'il me sera possible, je ne ferai que glaner après lui.

En traitant cette matière, je ne m'attacherai point à la méthode ordinaire, en commençant par en don-

Si on en
peut donner
la définition.

ner une définition. Car j'avoue , que je ne sçaurois la définir , & je sçai aussi que la plûpart des définitions sont ambiguës , qu'elles n'épuisent jamais leur objet , qu'elles ne le présentent que sous une face , ou du moins sous très-peu de faces.

Ainsi je ne disputerai avec personne , pour sçavoir, si l'on doit nommer la Lumiere & le Feu une substance ou un être , une matiere ou un esprit , un corps ou un élément , un *principium* ou un *principiatum*, un simple ou un composé ; il suffit , quand je dis Lumiere , ou quand je dis Feu , que tout le monde sache déjà ce que je veux dire , quoique personne n'en puisse donner une définition parfaite , c'est-à-dire , qui embrasse toutes les propriétés du Feu ; puisque la plûpart des définitions qu'on en pourroit donner , ou obscurciroient encore davantage la matiere , ou renfermeroient des pétitions de principe. Assûrément la Lumiere se manifeste par elle-même , & c'est même par son moyen que nous appercevons les autres corps.

Un nouvel Auteur anonyme croit en donner une définition bien satisfaisante, lorsqu'il dit : *La Lumiere est une infinité de lignes droites, lesquelles sont élançées continuellement & dans un instant du Soleil, par sa force élastique. Ces rayons sont composés des couleurs originales de l'Æther rassemblées, & si la Lumiere se rassemble encore davantage, & qu'elle affecte la détermination en lignes spirales ou mêmes circulaires, il peut en résulter une obscurité ; de même que le Feu n'est autre chose qu'un Æther pur réuni en une figure pyramidale conique, ainsi que Pythagore l'a enseigné clairement.* Mais voilà des choses obscures & des pétitions de principe : car quoiqu'on accorde, que la Lumiere se meut & s'étend en lignes droites ; cependant les lignes comme lignes ne peuvent pas être une Lumiere : & comment des lignes simples peuvent-elles être composées des couleurs originales de l'Æther rassemblées, ou même du mélange du principe lumineux & d'une terre ? Assurément cette prétention ne sçauroit s'accorder avec la simpli-

Définition
peu solide.

cité de la Lumiere. Et comment concevoir aussi dans la Lumiere cette vertu de se déterminer en lignes spirales ou circulaires, qu'une ligne droite ne peut avoir sans doute par elle-même, détermination d'où puisse résulter une obscurité, tandis que de la Lumiere il ne peut provenir que Lumiere, & que les modifications différentes ne changent pas tellement les choses, qu'il en résulte des êtres directement contraires? On voit dans cette définition bien d'autres assertions gratuites, par exemple : cette élasticité ou vertu élastique du Soleil, d'où vient-elle? L'essence du Feu n'est pas plus heureusement expliquée par cette forme conique pyramidale de l'Æther pur, puisque pour produire une flamme il faut quelque chose de plus que l'Æther, ou le feu, & qu'il y a du Feu sans flamme, comme on pourra le voir dans la suite. Ainsi comme nous ne pouvons pas comprendre la forme intérieure des substances, par laquelle elles sont ce qu'elles sont, & encore moins dans des principes aussi sim-

ples & aussi actifs que l'est celui du Feu , nous devons nous contenter de pouvoir appercevoir leurs propriétés actives & passives, de distinguer ce qui leur est propre de ce qui leur est accidentel , tellement qu'enfin nous puissions parvenir à connoître les qualités qui leur sont propres & qui les distinguent des autres substances. Je m'attacherai donc aux phénomènes les plus constans , à ceux qui dépendront du sujet que j'examine : je les distinguerai, autant qu'il me sera possible, de tous les effets qui seront dûs à des mélanges. Je passerai comme par degrés des premiers aux derniers , & je tâcherai ainsi de pousser mes recherches le plus loin qu'il me sera possible.

En réfléchissant d'abord sur la Lumiere , la premiere chose qui se présente à mes yeux & à mon esprit , c'est la Lumiere du Soleil ; & je présume , que le Soleil est la source de toute la Lumiere qui se trouve dans la nature ; que toute la Lumiere y rentre comme dans son *Cercle de révolution* ; & que de-là elle est de

De la Lumiere du Soleil.

nouveau renvoyée sur notre globe.

Je ne pense pas que le Soleil contienne un Feu brûlant destructif, mais qu'il renferme une substance lumineuse, pure, simple & concentrée, qui éclaire tout : je regarde la Lumière non pas comme une substance destructive & dévorante, mais comme une substance qui réjouit, qui ranime & qui éclaire ; en un mot je la regarde comme le premier instrument que Dieu met en œuvre dans la nature. C'est par cette considération que tant de payens, d'ailleurs sages & prudents, se sont égarés, allant jusqu'à l'adoration du Soleil ; & même plusieurs d'entre eux par le même principe regardoient le feu comme une Divinité, qu'on devoit honorer d'un culte religieux : de là vient la fable de Prométhée, qui a dérobé le feu dans le ciel & l'a communiqué à la terre.

Des couleurs
des rayons
du Soleil.

Si l'on a trouvé par les Expériences qu'on a faites de nos jours, que les rayons du Soleil, dans l'Arc en ciel, dans un prisme, &c. se trouvent chargées de différentes couleurs,

je crois que cette matiere colorante ne doit pas être attribuée aux rayons solaires purs, mais à une substance terreuse, inflammable & très-subtile qui se trouve abondamment répandue dans notre atmosphere ; sans cela la simplicité de la Lumiere ne pourroit plus subsister, & il faudroit admettre dans le Soleil quelque matiere opaque qui causât ces différentes couleurs ; & le transport de ces corps opaques ou obscurs, eu égard à la distance énorme du Soleil, ne seroit pas assurément sans difficulté.

Ce sujet me conduit à parler ici de deux Expériences curieuses de *M. Petzold* Professeur de *Leipsic*, sur la corporification des rayons solaires qui sont rapportées dans le *Dictionnaire Universel*. Tome XXVII, page 1161. Il y est dit : qu'il falloit prendre un métal connu, limé grossièrement, le mêler avec douze à vingt parties de *Mercur*e, & l'agiter continuellement à sa surface avec un pilon, dans un mortier de verre, pendant trente - six heures ; qu'alors le *Mercur*e prendroit entièrement la couleur du meilleur Or,

pourvûque l'Expérience se fit par un tems serein , & que le Soleil eût du moins donné pendant une demie heure, autrement l'Expérience ne réussiroit pas.

Il faut donc , que la matiere de la Lumiere ou du Feu soit ici la cause efficiente de la couleur : à peu-près de la même maniere , que par le mouvement de la chaleur, on fait paroître la couleur verte dans l'encre de sympathie, tirée de la mine de Bismuth ou de Cobolt. Le phlogistique du fer contribue aussi en quelque chose à ce phénomène : nous en avons un exemple dans le Saffran de Mars sublimé avec du Sel ammoniac pendant l'espace de six heures. La deuxième Expérience est: *Qu'il faut prendre un grain d'un certain Sel minéral & le dissoudre dans quatre livres d'eau de riviere ; l'exposer à l'air dans un grand vase de verre, de maniere que les rayons solaires y puissent tomber perpendiculairement ; c'est ainsi que les rayons solaires doivent s'y fixer visiblement , que l'eau dans l'espace d'un quart d'heure ou d'une demie heure devient entierement rouge par-tout , & que par conséquent*

conséquent une partie de Sel blanc peut teindre 30720 parties d'eau. Si pendant le tems de l'Expérience il y avoit des nuages, avant que tout fût pénétré, la partie supérieure sera seulement teinte, & elle se précipitera au fond du verre comme étant plus pesante, de maniere que ce qui n'est pas coloré occupera la partie supérieure, jusqu'à ce qu'enfin il devienne aussi rouge par les rayons du Soleil, s'il reparoit : mais sans rayons solaires l'eau restera toujours blanche.

On ne peut pas, il est vrai, conclure de ces Expériences qu'il y ait une fixation propre & réelle des rayons solaires pures ; mais elles prouvent bien, que la Lumiere peut par son mouvement introduire dans l'eau le Phlogistique ou la matiere colorante, & développer en même-tems celle, qui est renfermée dans le Sel ; car un Sel blanc peut renfermer la matiere colorante, ce qui se voit manifestement dans le mélange de la lessive du sang calciné avec de l'Alun & avec un peu de Vitriol martial. Ces liqueurs qui sont claires

comme de l'eau, n'en fournissent pass moins le principe colorant au Bleu de Prusse, qui se précipite abondamment de ce mélange. L'Esprit de Nitre mêlé avec de la Soude, selon l'Expérience de *M. Henckel*, fait le même effet, quoique d'une façon moins marquée. Le Camphre & l'Esprit de Térébenthine sont blancs,, ils fournissent néanmoins une Suyee très-noire & capable de teindre beaucoup de matiere. Le Mercure doux,, la Lune cornée, la dissolution d'Argent mêlée avec de la Craye, deviennent noirs étant exposées au Soleil. Je me souviens aussi, que *M. Hultazob* avoit un Sel en aiguilles, d'une couleur blanchâtre tirant un peu sur le rouge, dont un scrupule étoit capable de teindre en rouge très-vif environ 49 onces d'eau, sans exposer ce mélange au Soleil. La substance saline tirée d'un Alkali & de la Manganeze présente aussi quelque chose de semblable.

Si l'on peut
définir la ma-
tiere de la Lu-
miere.

On donne pour l'ordinaire à la matiere de la Lumiere le nom d'*Æther*, qui ne signifie rien. D'autres m

font de l'Æther qu'un véhicule de la matiere de la Lumiere, & ainsi ils multiplient les êtres sans nécessité. Si on me demandoit une définition de la matiere de la Lumiere, je dirois ingénûment que je ne sçaurois la donner ; & quant à ces petits tourbillons sous la forme desquels on a voulu nous la représenter, je ne sçaurois les démontrer.

Je vois bien que la Lumiere se distingue principalement par la qualité qu'elle a de pénétrer très-subtilement les corps, par sa grande ténuité, en quoi elle surpasse même l'air, & par son mouvement progressif le plus rapide qu'on puisse imaginer. Je regarde ce mouvement comme une force qui suppose un principe moteur. Mais je ne sçaurois déterminer, si c'est la force élastique du Soleil appliquée immédiatement à la Lumiere, qui constitue ce principe moteur ; ou si cette même force n'agit sur la Lumiere que médiatement comme principe producteur & conservateur du mouvement général de la terre & de tout l'Univers ; ou enfin s'il est dû

à une Substance spirituelle. Il est pourtant certain que ce principe est aussi ancien que cette Substance.

Cependant le mouvement comme mouvement ne peut pas faire la Lumière, autrement la Lumière pourroit être produite par un mouvement quelconque, ce qui n'arrive pas; le mouvement ne produisant la Lumière que dans des matieres convenables; & par conséquent la Lumière suppose un corps mobile, c'est-à-dire, une matiere extrêmement subtile, fine & propre au mouvement, soit que cette matiere s'écoule immédiatement du Soleil ou des autres corps lumineux, & qu'elle pénètre jusqu'à nous: soit, ce qui paroît encore plus vraisemblable, que le Soleil, ou ces corps lumineux mettent en mouvement ces matieres extrêmement subtiles, dont notre Atmosphere est remplie, & qui se trouve déjà par-tout. Il paroît bien que ce doit être une matiere, parce qu'il faut un certain tems, quoique fort court, pour que cette Lumière parvienne d'un espace à un autre: dess

lignes considérées comme lignes ne désignent aucune substance , mais seulement une modification ; de même que la seule élasticité ne comprend en elle aucune Lumiere.

Or dans la matiere même il n'y a point de mouvement inné & intrinsèque, (*motus insitus immanens*) mais seulement une impulsïon qui lui vient du dehors , & qui doit être dérivée du cercle du mouvement perpétuel , qui rentre & qui revient constamment en lui-même. C'est donc aussi là la cause du mouvement de la Lumiere , qui agit sur notre Æther, & qui nous vient principalement & plus efficacement du Soleil, & plus foiblement des étoiles plus éloignées. Il est vrai que ce mouvement de la Lumiere est ordinairement par lui-même en ligne droite , s'il n'est détourné par aucun obstacle ; mais il peut être changé, comme on le voit dans le fourneau sans fumée (*furnus acapnus* ,) par l'inéquilibre de l'air rarefié d'un côté , & agissant de l'autre avec sa densité ordinaire.

De tout ce qui a été dit jusqu'ici,

La différen-

se entre la
Lumiere &
le Feu.

il sera facile de conclure , que c'est avec juste raison, que je mets une différence entre la Lumiere & le Feu , quoiqu'on les prenne souvent pour la même chose ; car quoiqu'on les voie ensemble pour l'ordinaire , on ne laisse pas cependant de trouver des circonstances , où ils se présentent comme des substances distinctes. Par exemple : Quand on frappe un caillou contre un autre on a des étincelles , mais qui n'allument pas , & qui par conséquent ne constituent point le feu. L'Argile blanche calcinée frottée fortement dans l'obscurité , donne aussi beaucoup d'étincelles : le Phosphore de *Balduinus* attire une matiere lumineuse aussi-bien du Soleil que du feu ordinaire des cuisines, sans qu'on y trouve un feu brulant. Cela doit s'entendre aussi, suivant les Expériences de M. *Marggraf*, de la Lumiere de la Lune , de celle des Phosphores mercuriels , de celle qui est dans le Phosphore dissous dans l'huile de géroses. Ce Phosphore fait un pareil effet si on en prend deux morceaux , & qu'on les approche l'un

de l'autre. On connoît plusieurs autres Phosphores de cette espece qui font le même effet , comme le bois pourri , les vers luisans , l'eau de la mer , des poissons de mer salés , le Mercure lumineux , le Phosphore d'urine mêlé avec du Camphre , avec des Huiles , ou avec de l'Esprit de vin bien rectifié , la Pierre de Boulogne , *l'Hesperus de Balduinus* , le sucre , le Sel ammoniac fixe , les Pierres précieuses , les Diamans , les Etoiles volantes , le Feu follet , la Lumiere de la Lune & des Etoiles , & même les Rayons solaires sur le haut des montagnes , lesquels éclairent bien , mais qui faute de réflexion & d'autres circonstances nécessaires ne donnent point de chaleur. Dans tous ces exemples , on a de la Lumiere , sans feu. Dans le bois pourri , par exemple , on ne peut se représenter autre chose , que de petites parties de Lumiere , qui se dégagent par la destruction du bois , & qui se dispersent peu à peu dans l'air. Ici la destruction du bois est une espece de mouvement intérieur ; dans d'autres exemples il

se présente d'autres especes de mouvement.

La Lumiere se distingue aussi du Feu , en ce que la matiere de la Lumiere paroît toujours dans un mouvement progressif très-rapide ; & que le Feu au contraire dans sa pureté n'a point de mouvement progressif , mais un mouvement local, circulaire autour de son axe (*motum situalem gyrationis, seu verticillarem circa axem*). Le Feu ne reçoit jamais un mouvement progressif , que quand l'eau ou l'air y concourent & sont mêlés avec lui. Cette matiere de la Lumiere dans sa pureté , ou séparée de tout autre corps, ne se laisse pas appercevoir, & encore moins enfermer dans des vaisseaux ; nous ne la traitons qu'entourée d'une envelope , & nous ne connoissons sa présence que par induction ; par exemple , lorsque nous transportons sa matiere d'un corps à un autre.

Mélange de
la matiere de
la Lumiere.

Si cette matiere de la Lumiere est mêlée exactement avec une terre fine spécifiquement inflammable , à laquelle se joignent aussi plusieurs

parties salines ou acides ; & si étant ainsi combinée elle est mise en mouvement , c'est alors qu'elle fait naître le Feu & l'inflammation. Car alors les frottemens devenant plus forts par l'union étroite des principes qui sont mis en mouvement , la Lumière n'est pas le seul effet qui résulte de ce mouvement , il en naît aussi une force destructive , & capable de produire de la flamme. C'est au même Méchanisme que la chaleur doit son origine. La chaleur en effet n'est autre chose qu'un mouvement de rarefaction (*motus rarefactivus*) par lequel les parties aqueuses , salines , terreuses & phlogistiques sont résolues dans leurs plus petites parties , & par lequel chacune de ces parties est poussée dans son cahos. La chaleur de l'air vient ainsi sans doute des rayons du Soleil , mais non pas uniquement , seulement & simplement , mais conjointement avec les plus petites parties de l'air & les corpuscules dont il est chargé , lesquels sont mis en mouvement & poussés fortement par le Soleil ; car

la chaleur n'est qu'un moindre degré de Feu , ou le mouvement produit par un Feu plus modéré , ou plus éloigné. C'est à ce mouvement que l'eau doit sa fluidité , puisque sans cette cause , elle devient glace. Il faut donc bien distinguer le Feu élémentaire du Feu des cuisines , & observer que le premier ne devient un Feu actuel que dans les combinaisons avec d'autres substances , car par lui-même , sans mouvement , & sans mélange , il ne peut ni brûler , ni donner de la flamme , ni même éclairer. Par exemple : l'Esprit de Soufre volatil ne brûle pas , non plus que les Extraits colorés des Verres métalliques * ; quoique ces substances contiennent du feu , ou du Phlogistique.

* L'Auteur entend par l'Extrait , une séparation des parties nobles & plus actives d'avec les parties féculentes & moins nobles. Ces Extraits des Verres métalliques doivent être faits par un menstüe homogène & convenable , & nullement par des corrosifs trop cruds , ni par des Alcalis salins (*Salino-alcalina* ,) qui dissoudroient en même-tems la masse crüe du verre : mais on doit les faire par des acides plus subtils dulcifiés , qui n'attaquent pas la terre du verre , & qui se chargent seulement des parties colorantes , & les séparent ainsi de la terre du verre , qui est plus crüe.

Ce Phlogistique porté par les calcinations au plus haut degré de ténuité, redevient un Feu subtil, élémentaire, pur & débarrassé des parties aqueuses, salines & terreuses, avec lesquelles il étoit auparavant mêlé. C'est par ce que bien des gens n'ont pas sçu faire la distinction du Feu élémentaire d'avec celui des cuisines, qu'ils ont voulu bannir le Feu du nombre des Elémens.

Je ne connois le Feu ordinaire pur, que comme une terre fine, parce que dans la plus grande pureté à laquelle nous ayons pû l'élever par nos travaux, nous ne l'avons jamais apperçu qu'enveloppé dans une terre subtile. C'est pour cela qu'il s'attache volontiers à d'autres terres, & qu'il en est fixé; il s'unit au contraire plus difficilement avec l'eau : & c'est par cette raison que l'Esprit de Soufre volatil ne peut être arrêté que par le moyen d'une grande quantité d'eau, si on ne veut pas employer des Sels alkalis ou des solutions métalliques.

La matiere du Feu ne consiste donc pas proprement dans l'Huile,

Le Feu est
caché dans une
terre fine,

Sa substance
ne consiste

ste pas dans
l'huile.

comme la plupart des Auteurs nouveaux le pensent ; car dans la fuye ou le noir de fumée, dans les charbons, dans le soufre & dans le feu du Soleil on ne sçauroit démontrer de l'huile. La matiere du Feu ne consiste pas non plus dans le combat du chaud & du froid, car où est donc le chaud & le froid dans l'amadou ? Cette matiere du Feu ne consiste pas non plus dans une substance ammoniacale, quoique dans quelques corps elle engendre *un Sel urineux* ; le Sel ammoniac supprime plutôt au contraire le mouvement propre à l'ignition, comme on le voit dans le papier gris imbibé avec du Sel ammoniac, comme aussi dans le mélange du Camphre avec le Sel ammoniac.

Sa forme,

Suivant ce que nous avons pû découvrir jusqu'à présent, il faut que le mouvement intestin circulaire autour de son axe (*motus verticillaris, gyratorius, immanens*,) soit la forme du Feu pur, laquelle lui convient essentiellement, & exclusivement. Le Feu n'a point de *mouvement*

progressif, expansif, local, tant que l'eau ou l'air ne peuvent s'y joindre. Il n'est par lui-même, ni élastique, ni volatil, il est plutôt fixe. Cette propriété se découvre manifestement dans le charbon & dans la fuye, qui étant enflammés, & couverts, ou renfermés dans cet état, restent embrasés si long-temps; comme aussi dans l'or, & dans l'argent rougis ou mis en fusion &c. L'eau chaude mise dans un lit dans un vase de métal, conservera bien sa chaleur l'espace de 24 heures: l'huile qui se consume en deux minutes, si on la fait brûler en plein air, dans une cuillière, durera quelques heures, si on la fait brûler doucement, & dans un lieu où l'accès de l'air soit peu libre. Ce qui fait voir que le mouvement principal du Feu est plutôt intestin (*immanens*) qu'élastique. Des charbons ardens mêlés avec de petits charbons de bouleau ou d'amadou, de bois de génieèvre, de farmens de vigne, couverts de cendres chaudes de la hauteur de deux doigts, conserveront de la braise pendant douze heures. Si je fais entrer

dans le Mercure, pour l'animer par là, la matiere colorante du Fer, ou du Zinc, de l'Esprit de Soufre volatil, ou de l'Esprit de Nitre volatil, ou que je la prenne dans l'Arsenic, l'Orpiment, l'Etain, le Cuivre, le Mercure rouge de M. *Kunckel* &c. en la séparant ensuite adroitement du Mercure, elle restera fixe dans un vaisseau fermé.

Le Feu ne se laisse pas comprimer ou condenser. Dans sa pureté il n'a ni poids, ni grandeur; on ne peut ni le mesurer ni le peser, quand même on employeroit à cet effet les meilleurs instrumens. Par exemple: dans une livre de Soufre, à peine peut-on en indiquer une dragme de matiere qui renferme le Phlogistique: tout le reste n'est qu'un acide, & même cette dragme n'est pas exempte de l'acide: les Chaux métalliques & minérales calcinées, en perdant leur Phlogistique ne perdent rien de leur poids, elles augmentent plutôt comme la Chaux de plomb & les Fleurs de Zinc: ce qui est véritablement Phlogistique dans les Charbons n'en fait

pas à beaucoup près la centième partie : le Phosphore privé de sa matière inflammable pèse plus qu'auparavant.

On peut prouver par des exemples, que l'acide est souvent la cause de l'inflammabilité, quand il est subtilement mêlé avec le Phlogistique ; ce qui se voit dans tous les acides, lesquels spécifient en différentes manières la corrosivité du Feu ; c'est pourquoi *Tackenius* appelle l'acide *le fils du Soleil*. On peut séparer de toutes les huiles, dans tous les regnes de la nature, un véritable acide. Il se trouve un acide dans tous les végétaux, dans les bois, dans les racines, dans les résines & dans les baumes. Il se trouve un acide dans tous les animaux & dans leurs parties, quoiqu'il y soit un peu plus caché, de même que dans leurs graisses, axonges, moëllles, &c. mais il faut seulement plus d'adresse pour le séparer de ces matières ; & c'est pour cela que l'acide des animaux est encore nié par la plûpart des Chymistes : l'Esprit de Vin contient aussi un acide. Si c'est un acide.

Cet acide se manifeste de la manière la plus distincte dans le Soufre, dans le Phosphore, &c. & il n'y a pas de doute, que le Feu énorme causé par le Phosphore ne doive sa violence à l'acide, qui entre dans sa mixtion.

Cela est nié. Mais il ne faut pas déduire de ces exemples, la nécessité absolue de la présence d'un acide pour la production du Feu. On peut opposer avec raison à cette prétention l'exemple des Charbons & de la Suye; car il n'est pas possible d'y découvrir aucune trace d'un acide, & de ses effets: quoique ces deux substances proviennent toujours des corps qui contiennent un acide, & quoique l'acide puisse être tellement déguisé par le principe inflammable, qu'il devienne insipide & indissoluble, en sorte qu'il ne puisse plus être rétabli en aucune façon; il ne faut pas pourtant dire, qu'il n'est plus acide, mais seulement que son acidité est altérée. Comme cela se voit, par exemple, dans le mélange de l'huile de Vitriol avec quelques huiles inflam-

mables, dans celui du même acide avec la Chaux vive, d'où il résulte une terre indissoluble; car alors l'acidité est en quelque façon détruite, & les principes de l'acide tellement décomposés, qu'on ne peut plus l'appeler proprement acide. Ce seroit aller trop loin que de vouloir avoir recours à l'acide de l'air, qu'aussi-bien on ne pourroit avoir en assez grande quantité: & si le feu devoit toujours être joint à un acide, il s'ensuivroit incontestablement que les Alcalis, soit salins, soit terreux, exposés au Feu, attireroient cet acide, & qu'ils en prendroient d'autant plus qu'ils seroient plus long-tems au Feu. Or rien de pareil n'arrive. Et quoique les Sels alcalis, les Sels caustiques & les Sels acides, comme la Pierre infernale, la Pierre à cautere, l'Huile de Vitriol, le Sublimé corrosif, le Beurre d'Antimoine &c. fassent sur les corps animés un effet semblable à celui du Feu, en les brûlant & les détruisant par leur causticité; il ne s'ensuit pourtant autre chose, si non que ces substances conviennent

avec le Feu par une certaine propriété commune (*in certo tertio*) ; mais point du tout, que la substance du Feu soit composée de matieres semblables à celles de ces Sels.

Ainsi l'on ne peut pas établir comme une conséquence générale de ces faits, que l'acide soit une partie essentielle constitutive de l'inflammabilité. Les Expériences de l'inflammation causée par les Verres ardents la démentent aussi ; car quoique le Feu produit par ces Verres n'éleve point ordinairement de flamme, dans la Machine pneumatique, des corps sur lesquels on le porte, il peut cependant échauffer ces corps, les embraser, & les fondre. Les corps frottés dans le vuide de la Machine pneumatique s'échauffent aussi. Dira-t-on que l'acide de l'air n'est pas pompé avec l'air, ou bien les rayons concentrés du Soleil seroient-ils capables, de subtiliser assez cet acide, pour le transmettre avec eux à travers les pores du Verre du recipient ? Ou plutôt n'est-ce pas, qu'il n'y a point ici d'acide, & que

les rayons de la Lumiere ne dirigent au foyer que la matiere du Feu la plus subtile , qui passe par tous les pores? C'est surquoi je laisserai à d'autres à faire les Expériences convenables, & à décider la question.

Cependant l'effet est le même pour ce qui regarde le point principal ; & le Feu du Soleil n'est pas d'une nature totalement différente du Feu ordinaire , comme quelques-uns le prétendent. Son aliment considéré dans sa pureté , est le même par tout. Sa forme est aussi toujours la même, toujours le mouvement autour d'un axe. Ici cette forme consiste dans la seule direction du mouvement lumineux vers un centre (*in sola motûs luminosi ad unum centrum directione*). Il peut bien différer du Feu ordinaire dans des choses moins essentielles ; mais le Feu du Soleil lui-même est sujet à des variétés, comme le prouve l'Expérience curieuse faite par M. Stahl , qui a trouvé que la Terre douce de Vitriol précipitée par un Alkali , exposée au foyer d'un grand verre ardent, se ré-

S'il y a une
différence
entre le feu
du Soleil &
le feu ordi-
naire.

duisoit en fer, & qu'au contraire, la même Terre exposée au foyer d'un miroir ardent, se volatilisoit & s'élevait en fleurs & en vapeurs; phénomène remarquable, & qui mérite bien d'être examiné davantage.

Effets du
Feu.

Mais pour revenir plus particulièrement à notre sujet, il nous reste encore à parler de la flamme, qui, à la vérité, ne se présente pas toujours avec le Feu, mais qui l'accompagne très-souvent. La flamme est toujours due à l'eau combinée très-subtilement avec le Phlogistique: sans eau jamais il n'existera de flamme, & par-tout où on trouvera de la flamme, la présence de l'eau est certaine. L'eau est la cause première de la flamme: il est vrai que l'eau est entièrement incapable par elle-même de devenir Feu; mais quand elle est pénétrée intimement par le Phlogistique, & que le Phlogistique devient Feu par le mouvement convenable, alors l'eau, qui se trouve mêlée avec ce principe, est raréfiée par la chaleur, & réduite en une vapeur, ou un soufle qui excite le Feu tranquille & brûlant en

foi-même , & qui l'éleve en flamme.
 Le bois , les huiles , les graisses ne
 donnent de la flamme , que par l'eau
 qu'ils contiennent. Quand l'eau est
 unie intimement avec l'Huile par
 la fermentation au moyen d'une sub-
 stance saline , elle paroît brûler ,
 comme il arrive dans l'Esprit de vin.
 C'est cette eau qui est la cause de la
 durée de la flamme ; & voilà pour-
 quoi une cuillerée d'Esprit de vin
 brûle plus long-tems qu'une cuille-
 rée d'Huile distillée , quoique dans
 l'Esprit de vin , il se trouve à peine
 la cinquantième partie de substance
 véritablement huileuse , tout le reste
 n'étant que de l'eau pure , excepté une
 très-petite quantité de Sel , qui four-
 nit lui-même de l'eau ; car il se trou-
 ve aussi un peu d'eau dans tous les
 Sels , comme une partie essentielle à
 leur nature (*pars constitutiva*). C'est
 aussi à cause de l'eau , que les Huiles
 exprimées brûlent si lentement , &
 non pas à cause de la terre qui entre
 dans leur mixtion. Les corps com-
 bustibles sensiblement privés d'eau ,
 ne donnent que très-peu de flamme

ou même point du tout, si l'épuisement d'eau est absolu. Des Végétaux très-vieux, secs, spongieux, comme l'amadouë, le bois pourri &c. donnent très-peu de flamme, ou point du tout; ils éclairent seulement en étincellant, ils rougissent, ils se réduisent en une cendre dans laquelle il n'y a presque rien de salin, & ils donnent très-peu de fumée & de fuyee, ou point du tout. Le Zinc seul qui donne de la flamme par lui-même, demanderoit presque une exception, si l'eau qui se trouve dans l'air (car le Zinc ne brûle que dans les vaisseaux ouverts) n'y concouroit, par une attraction singulière de la Terre alcaline de ce demi-métal.

L'air dans
le Feu.

L'air peut remplacer l'eau dans la production de la flamme; mais ce n'est pas comme air qu'il a cette propriété, il la doit entièrement à l'eau, avec laquelle il se trouve toujours mêlé, & qui étant attirée avec lui sur des corps embrasés se rarefie, se résout en vapeurs flatulentes, & produit la flamme selon le mécanisme que nous venons d'indiquer. Le mou-

vement de l'air a beaucoup d'analogie avec le mouvement du Feu : c'est aussi l'air , qui donne au Feu son mouvement élastique & progressif. De bons charbons secs brûlent sans flamme , quand ils sont bien préparés ; mais si on les met dans un fourneau à vent, où on applique un tuyau, de maniere que l'eau , dont l'air est chargé, puisse passer à travers , en abondance & rapidement ; les mêmes charbons donneront une flamme qui peut s'élever à la hauteur de dix aunes* & davantage. C'est sur cette propriété de l'air qu'est fondée la manœuvre principale, par laquelle on gradue & on pousse le feu jusqu'à une violence très-considérable. Il n'y a pour cela qu'à sçavoir appliquer artistement au haut ou au bas du fourneau, ou bien aux deux côtés en même-tems, un tuyau dont le diamètre étant large dans sa partie inférieure, aille toujours en diminuant jusqu'à l'autre extrémité. Un paquet de bâtons d'acier un peu épais bien

* Dix aunes d'Allemagne valent environ cinq aunes de Paris.

rougi au Feu jette une grande flamme, quand on souffle rapidement avec un bon soufflet ; il se fond même & coule par gouttes : ce qui ne peut provenir que de l'eau qui se trouve dans l'air , & qui est appliquée ici par le moyen du soufflet. On doit ajouter à ces exemples les funestes effets du vent dans les incendies. Le noir de fumée embrasé, ne peut pas au contraire être mis en flamme, même par le soufflet, à cause qu'étant plus serré dans sa masse, il ne permet pas si librement le passage à l'air ; ainsi étant allumé par un brin de fil, il scintille tout doucement, & se consume de façon qu'on n'en voit plus de trace, pourvû néanmoins qu'il ait été entièrement rougi & embrasé.

Autre utilité de l'air.

L'air a encore une autre utilité, qui contribue à entretenir la flamme : c'est de recevoir en soi les matieres subtilisées par la déflagration, & de les entraîner avec soi, afin que les parties encore un peu plus grossieres des matieres ne suffoquent pas le Feu comme feroit, par exemple, la fumée : & voilà pourquoi il n'y a point de flamme

flamme sans l'accès libre, & le jeu de l'air. Il y a cependant un moyen particulier d'exciter une flamme, mais de fort peu de durée, dans un espace fermé. C'est d'appliquer le Feu à du Salpêtre, auquel on a mêlé une substance contenant du Phlogistique. Dans ce cas, c'est l'eau qui se trouve dans le Salpêtre, qui est mise en action. Comme cette flamme est excitée ordinairement avec violence, & avec la rapidité de l'éclair; cet effet du Nitre est connu en Chymie sous le nom de Détonation. Le Phlogistique des substances, qu'on fait détoner avec le Nitre, est consumé soit par la flamme, soit par l'embrasement. Et voilà pourquoi il est si commode de traiter par la détonation certains corps, auxquels on veut enlever le Phlogistique, lorsqu'il leur est assez étroitement lié, comme les Métaux imparfaits, & les Régules minéraux.

Ainsi le Phlogistique ou le principe du Feu est une substance simple, mais nous ne l'avons jamais que combiné au moins avec une terre fine ;

Si le Feu est une substance simple.

lorsqu'il se présente sous la forme de flamme, il est mêlé à de l'eau ; quand il est trop chargé de terre, il n'est pas capable dans cette combinaison de bruler effectivement : comme par exemple, dans les Terres & les Pierres colorées, dans l'Arsenic, dans l'Or & dans l'Argent. Mais si le Phlogistique est plus pur, il reçoit le mouvement du Feu, il devient Feu ; la Lumiere anime le Feu, & le Feu élève & fortifie la Lumiere. Le Feu est entretenu par des corps qui contiennent abondamment une vraie matiere de Feu, semblable au Feu élémentaire. C'est cette matiere qui constituë véritablement, ce qu'on appelle l'aliment (*pabulum*) du Feu. Je considere la matiere du Feu contenue dans les corps combustibles, l'aliment du Feu, comme un nombre de prisonniers enchainés, dont le premier qui est délivré va aussi-tôt dégager son voisin, qui en dégage lui-même un troisieme, & ainsi de suite.

Il se trouve
dans toute la
nature.

L'étendue de cette substance va aussi loin que l'Univers ; elle est répandue dans toute la nature, quoique dans des combinaisons très-différentes.

Quant à sa pureté, cette matiere est toujours la même dans toutes les substances, & elle ne differe qu'accidentellement par ses combinaisons; elle sort d'un regne de la nature, pour entrer immédiatement dans un autre: le Soleil & les étoiles annoncent cette substance par leur Lumiere: notre air en est chargé; de-là viennent les météores ignés, sur-tout l'éclair, dans lequel ce Feu, à cause de sa subtilité & de la vivacité de sa flamme, produit ces effets surprenans, qui sont si connus. C'est de ce Feu que dépendent les grands effets des Verres & des Miroirs ardens. Cette substance tombe avec la pluie sur la terre & sur les végétaux: les animaux la respirent. L'eau de la pluie, la neige, la rosée, &c. putrifiées ou non, évaporées sur le feu, fournissent un peu d'huile & une matiere charbonneuse. La matiere du Feu devient miscible à l'eau, à la faveur de la substance saline répandue dans l'air, à laquelle elle s'unit. Les arbres qui contiennent le plus de parties grasses ou huileuses, tels que les Pins &

les Sapins , qui croissent principalement dans les terrains les plus secs , dans le sable & parmi les rochers , attirent ce Phlogistique de l'air , & en reçoivent cette grande quantité de résines dont ils sont pourvus ; tous les autres végétaux attirent de même ce Phlogistique par les pores de leurs feuilles , & parviennent par-là à leur accroissement , & à leur maturité.

Dans le règne végétal.

Après tout ce que nous avons déjà dit , il n'est plus étonnant , que les végétaux , pourvu qu'ils n'aient pas été détruits , contiennent tous une matière inflammable : comme on le voit dans toutes les herbes , dans la paille , le bois , les racines , les écorces , la tourbe , &c. Cette matière inflammable se trouve encore en plus grande abondance dans les noyaux , les graines , les semences , les suc , dans le sucre , &c. dans les huiles distillées & faites par expression , dans les résines , les baumes , l'Esprit de vin. Il faut sur-tout faire attention aux charbons & à la suie , & en particulier au noir de fumée , dans la mixture duquel il n'entre qu'une terre subtile , & le Phlogistique , & point d'eau.

Dans le regne animal il n'y a pa- Dans le re-
reillement aucune substance, qui ne gne animal.
participe de ce Phlogistique, parce-
que les animaux se nourrissent pour
la plûpart de végétaux; de-là vient,
que toutes les substances animales
fournissent une huile empyreumati-
que, & principalement les graisses,
les moëllles, le sang, les colles &c.

Le regne minéral est aussi abon- Dans le re-
damment pourvû de ce principe, ce gne minéral.
qui se manifeste principalement par
le Charbon de terre, le Bitume, le
Soufre, le Jayet, le Pétrole, le Suc-
cin. Le Soufre en substance se trouve
sur-tout avec la plûpart des Miné-
raux, si l'on en excepte l'Or & le
plus grand nombre des mines de Fer:
l'Antimoine est presque à moitié com-
posé de Soufre. Dans les Métaux im-
parfaits & dans les Régules des Mar-
cassites il n'y a pourtant point de
Soufre, mais un Phlogistique plus
pur, lequel est chassé dans la calci-
nation par le Feu, ou par le Soufre,
mais beaucoup plus promptement
par le Salpêtre. C'est à ce Phlogisti-
que uni intimement avec les autres

principes des Métaux , que ces derniers corps doivent la propriété générale qu'ils ont , de s'échauffer par un mouvement violent , soit par la voie sèche , soit par la voie humide. C'est ainsi que l'Argent , le Fer , le Cuivre rouge , le Cuivre jaune , l'Etain &c. s'échauffent considérablement quand on les frotte ou quand on les lime. Dans le Mercure ce Phlogistique n'est aucunement lié avec des parties grossières élastiques , mais avec des parties pures métalliques ; c'est pourquoi il ne mouille pas les mains. Dans le Zinc, le Phlogistique est abondant & peu lié : il est aussi très-peu lié dans l'Etain , c'est pourquoi ce métal s'échauffe quand on le plie & même faiblement. Dans le Fer il se trouve pareillement un Phlogistique abondant , mais qui est lié très-superficiellement ; de-là vient , qu'il brûle à une flamme animée par le souffle. La limaille de fer s'échauffe avec le Soufre & un peu d'eau , & donne même de la flamme. C'est par une analogie déduite de ce fait , que j'explique comment la foudre peut fondre si subitement le Fer. Ce Métal frappé

à coups redoublés rougit & jette des étincelles ; & même avant que de rougir il met le feu à des matieres combustibles légères. Le Fer rougi & frotté avec du Soufre coule sur le champ & tombe en gouttes. L'effet du Fer frappé contre les Cailloux est aussi assez connu. Ce qu'il y a de singulier, c'est que ce Phlogistique détruit par la calcination dans une substance, peut lui être rendu par toute sorte de matiere grasse tirée indifféremment des Animaux, des Végétaux, ou des Minéraux ; comme le prouve, entre autres exemples, l'expérience de Beccher sur le Fer (*experimentum ferriferum*). Aussi le prétendu Soufre solaire ne differe-t-il effectivement en rien d'un autre Phlogistique pur, si ce n'est par un plus grand degré de pureté, & par une combinaison plus exacte.

Le Phlogistique se manifeste aussi dans les dissolutions par la voie humide : plus le Phlogistique est abondant dans les Métaux & moins il y est lié, plus ils s'échauffent avec leurs dissolvans. Les dissolutions du Fer,

Par la voie
humide.

de l'Etain , du Zinc & du Bismuth , & même celle du Régule d'Antimoine s'échauffent le plus considérablement. La chaleur est moindre dans les dissolutions du Cuivre rouge , du Cuivre jaune , de la Tutie & de la Pierre calaminaire. Le Plomb contient très-peu de matière inflammable, c'est pourquoi il s'échauffe moins que les autres Métaux. Les Menstruës s'échauffent aussi très-peu avec le Mercure. Cependant si le Mercure est bien animé, il s'échauffera fortement & assez promptement avec l'Eau forte aussi bien qu'avec la Chaux d'or ; & dans ce cas , il se dissout aussi dans l'Eau régale , ce qu'il ne faisoit pas auparavant. La même considération a lieu pour les dissolvans : l'acide nitreux , comme contenant du Phlogistique , produit le plus de chaleur : l'acide vitriolique en produit moins , & l'acide du Sel marin en donne moins encore ; mais ces effets sont toujours proportionnels à leur degré de concentration. Le mouvement instantin , en tant que simplement rapide , ne fait pas la chaleur , si les corps

qui le subissent ne contiennent du Phlogistique à proportion.

Le mouvement excité par le mélange de l'acide nitreux & de la Craye, est aussi violent que celui qui est dû au mélange du même acide & de la Chaux; & cependant on n'observe point de chaleur, ou du moins une chaleur très-médiocre dans le premier cas, au lieu qu'elle est très-vive dans le second. Ce dernier effet est dû à une matiere de Feu assez pure, que la Chaux contient: cette matiere se décele par plusieurs effets sensibles. Si l'on frotte fortement l'un contre l'autre deux morceaux de Pierre à chaux, ils exhaleront une odeur d'empyreume très-sensible. La Chaux vive en pierre, ou en masse jetée dans l'eau s'échauffe considérablement, elle excite même dans de certaines circonstances une flamme visible dans l'obscurité, flamme à laquelle une personne de mes connoissances a pû allumer un morceau de papier; aussi est-ce un fait connu, qu'un bateau chargé de Chaux étant coulé à fond prit feu & brûla tout.

entier. La Chaux réduite en poudre ne présente point d'effet sensible, parce que le mouvement est rompu. C'est par ce principe, que l'eau de Chaux dissout le Soufre, les huiles & les résines, & qu'elle précipite en jaune la dissolution de Mercure, & en brun noirâtre la dissolution d'Argent. Et comme la partie la plus volatile de la Pierre à Chaux est chassée par le Feu, sa partie, qui est plus concentrée, plus pure & plus fixe, fait aussi des opérations plus fortes, comme on le voit clairement dans des Sels alcalis, tant fixes que volatils, dont la causticité est augmentée par la Chaux.

Du Phosphore.

Outre les Substances naturelles, dont nous venons de parler, il en est d'autres composées par l'Art, qui contiennent du Phlogistique : comme le Phosphore, les différentes sortes de Pyrophores, de Scotophores &c. De toutes ces différentes préparations, c'est le Phosphore qui jusqu'à présent a fait le plus de bruit. Cet être qu'on peut appeller véritablement merveilleux, dans lequel le

Phlogistique le plus pur est combiné avec un Acide corrosif, & une Terre fine, fusible & très-fixe, nous est à présent mieux connu par les Expériences curieuses de *M. Marggraf*, à qui nous avons aussi l'obligation de nous avoir appris à le préparer plus commodément. Voici les propriétés connuës de ce Phosphore : il éclaire étant exposé à l'air, il s'évapore aisément, quoique fort lentement, s'élevant en une fumée lumineuse & en même-tems fort acide; par lui-même il ne brûle pas ; il ne met pas facilement le feu à des matieres combustibles, comme l'Esprit de vin, les Huiles subtiles, le Salpêtre, & le Camphre employés en grande quantité : il n'enflamme pas non plus le papier blanc, ni la toile blanche, à moins qu'on ne les ait bien froissés auparavant : il ne prend pas feu quand on l'approche de la flamme ; mais aussi-tôt qu'il est exposé à une chaleur modérée, il s'allume de lui-même avec une grande violence, & se consume entierement. Quand il est frotté avec du papier, du fer & plu-

fiours autres matieres seches & inflammables , il commence aussi-tôt à bruler , & met ces matieres promptement en feu : il s'enflamme aussi quand on le met à quelqu'un dans la poche , ou sur une chaise où il s'assied. Par l'Esprit de vin bien rectifié on peut extraire de ce Phosphore une matiere lumineuse très-subtile : si on le laisse consumer doucement par le Feu , ou bien si on le met à la cave sur un vaisseau de verre ou de porcelaine, il tombe en *deliquium*. La plus grande partie de son Phlogistique est alors attirée par l'air , & il ne reste qu'une liqueur acide , qui a pris dans l'air l'eau dont elle est en partie composée , & qui devient plus pesante que le morceau de Phosphore exposé ne l'étoit auparavant , quoiqu'une partie de l'acide se soit évaporée. Cette liqueur contient encore un peu de matiere inflammable. Qui est-ce qui ne voit pas ici par-tout les grands effets de la matiere très-concentrée & très-pure de la Lumiere & du Feu ? J'ai essayé une fois de digérer pendant quelque tems le Phosphore avec

le Sel fusible microcosmique ; & j'ai observé qu'il éclairait pendant long-tems ; enfin la Substance lumineuse fut consumée & atténuée par la digestion , & il n'en resta qu'un Sel surabondamment saoulé par l'acide ; on pouvoit en même-tems y appercevoir de petits flocons jaunes , légers , & pour ainsi dire , entierement brûlés.

Puisque notre Phlogistique, quoique toujours le même , ne laisse pas de subir tant de différens mélanges , il faut que sa maniere de s'enflammer varie aussi nécessairement. Mais cette inflammation n'est jamais causée que par un mouvement ou frottement , qui peut être tantôt plus fort ou plus grossier , tantôt moins considérable ou plus subtil , & être excité tantôt par une cause extérieure , & tantôt par une cause interne. Voici des exemples où cette inflammation est causée par un mouvement rapide & fort grossier. Le bois frotté contre du bois excite cette inflammation chez le Tourneur : il arrive la même chose aux roues des voitures non grais-

Le mouvement se met en action.

fées : une corde frottée avec du bois dur donne le Feu appelé le *Feu de nécessité*. * Les cailloux frappés contre l'acier font feu comme tout le monde le fait, ce qui réussit encore mieux dans un tems froid, parcequ'alors la dissipation des parties de Feu est moins rapide. Le Fer battu rapidement à coups de marteau de fer ou d'acier, devient rouge, & il met le Feu au Soufre & à la poudre à canon même avant de rougir. La lime & le foret s'échauffent si fort par le frottement, qu'ils font venir des cloches sur une peau délicate. Par un frottement léger, l'Or fulminant s'enflamme aussi bien que le Phosphore. La lumière du Phosphore est causée par le mouvement de l'air, qui agit puissamment sur le Phosphore, dont il attire le Phlogistique.

* Ce Feu est nommé en Allemand *Nothfeuer*, c'est-à-dire, *feu de nécessité*. On le produit, si on frotte rapidement une corde avec du bois, jusqu'à ce qu'on mette ces matieres en feu. Les Payfans superstitieux de quelques Provinces d'Allemagne augmentent ce Feu en y ajoutant du nouveau bois, & font passer trois fois leurs bestiaux à travers, pour les préserver, ou pour les guérir des maladies épidémiques qui regnent parmi les ces Animaux.

C'est de la même façon que le Feu est excité dans les différens Pyrophores : ceux-ci, ou jettent une flamme légère, comme feroit un Soufre subtil : (tel est le Pyrophore préparé avec l'Alun, dans la composition duquel il faut observer, qu'à la vérité, les parties grossieres de l'acide de l'Alun peuvent se combiner avec du Phlogistique & produire le Soufre ordinaire, mais il se trouve aussi dans l'Alun quelque substance analogue au Sel commun, qui fournit un peu d'une matiere de la nature du Phosphore ; c'est cette matiere qui prend d'abord feu par le mouvement de l'air qui le communique ensuite à la matiere charboneuse, qui enflamme à son tour le Soufre qui a été généré dans cette préparation :) ou ces Pyrophores mettent le feu à des matieres inflammables sur lesquelles on l'expose, par exemple, au papier, à la laine, à la toile &c. tels sont les Phosphores préparés avec le Régule d'Antimoine, ou ceux qu'on fait avec le Fer & le Salpêtre ou le Tartre. Si l'on fond le Foye de Soufre, ou l'Al-

cali & l'Antimoine avec du Fer, qu'on lessive la matiere provenant de cette fusion, & qu'on la laisse ensuite exposée à l'air ; cette matiere s'enflamme & se vitriolise. Les Pyrites alumineuses calcinées font le même effet, ainsi que le Pyrophore de M. Geoffroi, préparé avec l'Antimoine diaphorétique & du Savon noir.

Par le Soleil on peut allumer l'Or fulminant & la mine d'Alun.

Les matieres qui s'allument par l'Eau sont, par exemple, le Soufre avec la Limaille de Fer & la Chaux vive, parce que l'eau occasionne la solution & réaction des Sels, que ces matieres contiennent aussi-bien que le développement de leur Phlogistique. L'exemple du Foin mouillé & pressé, celui des autres Végétaux, appartiennent à ceci. L'huile de Vitriol jointe à l'Eau, à l'Esprit de Vin, aux Huiles, s'échauffe beaucoup. Dans les prétendus Feux grégeois, le Phlogistique profondément engagé dans la Chaux par la calcination, est développé & mis en mouvement par l'action de l'Eau : c'est

par ce Phlogistique que commence l'embrasement, qui se communique ensuite au Naphte, ou au Pétrole qui le soutient & le continue.

Il y a d'autres exemples dans lesquels le Phlogistique est excité par le mouvement intestin des Sels concentrés, & par leur réaction sur une matière inflammable : tels sont celui de l'huile de Vitriol concentrée versée sur du Bois gras, sur de la Laine ou sur de l'Huile de Succin : l'Esprit de Nitre concentré ou fumant, mêlé avec plusieurs huiles : la Pierre infernale mêlée avec de l'Orpiment sublimé &c.

Mais la plûpart des matieres sont enflammées par des corps, qui sont dans un mouvement igné actuel : ainsi l'Esprit de Vin bien rectifié, l'Esprit de Naphte, le Naphte lui même, les vapeurs subtiles du Pétrole, s'enflamment en y approchant la flamme d'une lumiere. Dans les lieux souterrains mêmes les Charbons de terre & les matieres bitumineuses s'enflamment ; ce qui cause les embrasemens souterrains, les Volcans, les trem-

Ou un corps
actuellement
brûlant.

blemens de terre , les bains chauds &c. Mais il faut pour la communication du Feu par les corps actuellement brûlans , qu'il y ait une certaine proportion entre les matieres ; enforte qu'une matiere tenuë soit présentée à une autre matiere tenuë, ou une matiere grossiere à une autre matiere grossiere ; sans cette circonstance , le Feu au lieu de se communiquer, sera étouffé. Par exemple : le Fer rouge ne met pas le feu à l'Esprit de Vin , non plus qu'un charbon ardent , qui trempé dans l'Esprit de Vin , est au contraire bien-tôt éteint ; il en est de même des Huiles , quand même elles seroient chauffées, comme l'Huile de Térébentine &c. au lieu que le Fer rouge met le feu au Bois , au Soufre , & à la Poudre à canon : une mèche souffrée & enflammée , trempée dans l'Esprit de Vin bien rectifié s'éteint , mais elle allume la surface & les vapeurs de l'Esprit de Vin chauffé.

Propriétés
du Phlogistique
à l'égard
de différens
corps.

Il est tems à présent d'examiner plus exactement, les propriétés de notre principe inflammable considéré

en lui-même, & ses rapports avec les autres corps. C'est ce que nous allons faire non-seulement en général, mais aussi en particulier, suivant les regnes différens de la nature, comme aussi suivant les différentes circonstances qui varient son application. Nous le considérerons dans son état de repos, dans son mouvement, qui est tantôt plus grossier & tantôt plus subtil, & enfin dans ses différens degrés de pureté.

La forme du Phlogistique, comme nous avons déjà dit plusieurs fois, consiste dans le mouvement circulaire autour de son axe, ou selon sa sécante. Quand le Phlogistique est homogène, il ne peut pas être consumé ni dissipé dans le feu; alors il ne sort pas de sa place, & il ne fait que communiquer son mouvement aux autres corps; ses parties mises en mouvement sur elles-mêmes sont cause de la fusibilité des corps, ce qu'on voit par exemple, dans l'Or, l'Argent & le Verre, qui deviennent fluides, lorsque chaque molécule est agitée d'un mouvement propre: ce

mouvement est bien opposé au mouvement élastique & expansif, qui cependant lui est ordinairement attribué comme une propriété caractéristique.

En quel cas
il est expansif.

On ne peut pas disconvenir à la vérité que ce Phlogistique ne cause une expansion dans la plûpart des corps, lesquels par-là augmentent de volume & se dilatent considérablement; mais cela n'arrive que par accident, & est proportionnel au tissu plus ou moins serré de ces corps, ou à leur mixtion plus ou moins intime: ainsi il dilate beaucoup l'Eau & l'Huile, & encore plus l'Esprit de Vin, à cause de la légère union de ses parties. Mais les corps dont le tissu est plus serré, comme l'Or, l'Argent, le Diamant &c. sont beaucoup moins dilatés. D'ailleurs le mouvement autour d'un axe ne peut être bien connu sans quelque dilatation. Le mouvement du Feu pénètre aussi à travers les corps terrestres intermédiaires, & non fusibles, & communique le mouvement à ceux qui sont fusibles: de même qu'un coup de mar-

l'eau donné à propos au-deffous d'une enclume , fait sauter & élever des grains de bleds ou d'autres petits corps, qu'on a mis dessus, quoiqu'il ne passe rien de matériel à travers l'enclume pour exciter ce mouvement ; on voit la même chose dans la distillation de l'Eau , & dans la fonte des Métaux dans les creusets. La flamme en chauffant ne laisse rien échaper de sa matiere , mais seulement de sa forme , c'est-à-dire le mouvement. Aussi ce mouvement imprimé dans les corps continue-t-il assez long-tems , comme on le voit dans le Fer échauffé par un verre ardent , ou par un autre Feu, qui reste encore long-tems chaud , après que le verre ardent a été ôté.

Le Phlogistique n'augmente pas le poids dans les corps , comme on peut le voir dans le Fer rougi ; mais si quelques-uns augmentent de poids au Feu , cela arrive par une calcination continuée pendant long-tems , qui fait que les parties de ce corps deviennent plus compactes , & qu'elles diminuent de volume , comme il

Comment
il augmente
le poids.

arrive dans le Plomb ; ou que de petites parties pesantes de l'air entrent dans ces substances comme dans les fleurs de Zinc.

Sa propriété
ré à l'égard
de l'air.

L'air attire le Phlogistique des corps, dans lesquels il n'est lié que très-superficiellement, surtout quand il est aidé par l'action des corps salins ; cela se voit dans les Pyrites sulfureuses, dans le Fer & dans l'Eau, dans la terre d'Alun, dans le Phosphore, dans la putréfaction des animaux & des végétaux.

La pointe de la flamme, dirigée sur un point par le mouvement de l'air, fait des effets bien extraordinaires, comme on peut l'observer au feu de la lampe d'Émailleur, quand on souffle par un petit tuyau ; on voit un pareil effet dans les Verres ardents aussi-bien que dans l'éclair.

La réaction d'une terre fine augmente la force du mouvement du Fer par le choc & la répercussion rapide & réitérée des parties.

C'est le principe actif.

En un mot, notre Phlogistique mis en mouvement est le premier principe actif de la nature, dans tout

les corps inanimés , & en partie aussi dans les corps animés : il est le principe de la conservation & de la destruction de tous les corps physiques ; il divise , il compose , il atténue , & il condense selon la différence des sujets & de l'application. C'est lui qui opere toutes les séparations par le secours de l'eau & de l'air. C'est le seul principe dans la nature qui dissout intimement les corps physiques , & qui pousse leur division jusqu'à la plus parfaite ténuité de leurs parties. Les décompositions de tous les corps de la nature se font dans ce principe & par ce principe , mais il faut que les corps contiennent eux-mêmes un principe semblable à celui qui leur est appliqué extérieurement , & que ces deux agens operent ensemble cette décomposition : c'est ainsi que dans le Bois brûlant le Feu extérieur s'est joint au principe igné contenu dans ce corps , & que sa décomposition est due à l'action réunie de ces deux causes. Quoique le Phlogistique ne soit point volatil par lui-même , il est très-aisément volatilisé par l'air

& par l'eau ; & même par sa combinaison avec ces principes il peut produire la plus grande volatilité. Cet effet est bien sensible dans la volatilisation de l'acide du Soufre , qui de sa fixité ordinaire parvient sensiblement à la plus grande volatilité. La volatilité de l'Esprit de vin, si supérieure à celle de l'Eau commune, prouve la même vérité. Cette propriété s'étend si loin , que les corps les plus pesans & les plus fixes peuvent être volatilisés , & les terres peuvent être spiritualisées , c'est-à-dire , portées à une extrême ténuité ; comme nous le voyons par l'exemple du Phosphore , & par celui de l'Or volatilisé.

C'est la base
des couleurs.

Le Phlogistique est la base des couleurs, des odeurs & des saveurs.

Une vapeur subtile de Soufre , par exemple, noircit profondément l'Argent & le Plomb. C'est toujours notre principe qui constitue la base ou la matière des couleurs. Cette matière est ensuite différemment modifiée , par la différente réflexion de la Lumière , ce qui produit alors les couleurs appelées les *couleurs emphatiques*

phatiques ou primitives, comme, par exemple, la teinture du bois néphritique a toujours pour sa base un extrait inflammable : le noir de fumée tiré des huiles aussi limpides que l'eau, n'est pas noir dans ces huiles ; mais la matiere colorante contenuë dans l'huile, dégagée de l'eau par l'action du Feu, se concentre & s'unit avec la terre subtile, & peut ensuite donner une couleur entierement noire à une grande quantité d'un autre liquide. Le Bleu de Prusse scintille en partie comme la Suye : & la matiere colorante subtile contenuë dans un peu d'Alcali volatil du Sel ammoniac, produit le rouge dans la composition du Rubis artificiel, de la même maniere que cette couleur est produite par la Suye du bois de Bouleau enflammé. *

* Voici comme on s'y prend, pour colorer le Verre destiné à imiter le Rubis, par le moyen de la Suye du bois de Bouleau enflammé. Quand le flux de Rubis est fait, & qu'on le retire du feu, il est clair comme un crystal. On met alors ce flux sous la moufle dans un fourneau d'essai, & on l'y fait bien rougir : ensuite on prend une petite branche de Bouleau sec, on l'allume, & lorsqu'il donnera une flamme bien claire, on l'approche du Verre rougi par le feu : alors ce Verre attirera la fumée ou la suye du Bouleau, qui

Produits du
Feu.

La Fumée, la Suye, le Sel volatil & la Cendre, sont les produits sensibles du Feu. La Fumée est composée encore d'eau & d'une terre inflammable, c'est pourquoi on peut l'enflammer, & par-là la rendre beaucoup plus subtile, comme on le voit dans le fourneau sans fumée (*furnus acapnus*,) d'où il n'exhale autre chose qu'un *Gas* silvestre très-subtil & dans lequel toute odeur spécifique de Soufre, de poil, ou de poix est tellement détruite, que même dans des chambres bien fermées on n'en peut distinguer le moindre vestige.

L'Eau & la Terre pure, surtout celle qui n'est pas fusible, sont incapables de brûler par elles-mêmes ; cependant toutes les Terres peuvent être si bien rougies, qu'on peut mettre le feu à de corps inflammables par leur moyen : telles sont particulièrement les Argiles blanches & d'autres Terres semblables ; mais aussi ces Terres se refroidissent plus promptement, que d'autres corps.

le colorera, ou lui donnera le rouge de Rubis. *Précédé, communiqué par l'Auteur.*

En particulier dans le regne végétal & animal, notre principe du Feu est la cause principale de la nourriture, de l'accroissement & de la fertilité. C'est par la graisse que se fait principalement l'amandement des Terres, pourvû néanmoins que cette graisse soit rendue soluble par des Sels doux, afin qu'elle puisse être plus étendue, & par-là être attirée plus facilement, comme on le voit dans toute sorte de fumiers, dans la lie de vin, dans le marc des raisins, dans le sang &c. ou bien on donne aux champs en proportion convenable des Terres & Pierres magnetico-alcalines, comme sont la Marne, la Chaux &c. qui sont capables d'attirer l'acide qui se trouve dans l'air & dans la terre, & qui deviennent par-là des Substances salines. Ces Substances salines attirent aussi le Phlogistique répandu dans l'air, elles l'attenuent, se combinent avec lui, & le rendent soluble, en sorte qu'il peut servir à l'accroissement des Végétaux.

Ses effets à l'égard du regne végétal & animal.

Ce principe est encore l'agent principal de toute fermentation; c'est par

Dans la fermentation.

lui qu'elle est excitée, améliorée & exaltée ; car l'eau & l'acide subtilisent le Phlogistique & le dégagent ; le Phlogistique dégagé anime & augmente l'action & le mouvement de ces deux Substances ; & cette action sépare les parties moins propres, les jette vers le bas ou vers le haut , & dispose le reste à une combinaison plus pure, plus exaltée & plus durable, comme il arrive dans la fermentation du Vin, de la Bière &c. l'acide par son mouvement intérieur unit intimement l'Eau avec l'Huile : c'est de cette raison que naît l'Esprit de Vin, dans lequel l'Huile est unie à l'Eau, & l'Eau devient beaucoup plus subtile & plus volatile qu'elle n'est ordinairement. Tout cela peut être observé très-facilement dans la fermentation du Sucre. Ceci donne une solution bien simple des prétendues difficultés & questions proposées par M. *Boerhave*, sçavoir : si dans la déflagration de l'Esprit de Vin, l'Eau est produite ou de l'Alcohol ou du Feu : si cette déflagration change l'Esprit de Vin en Eau, ou bien, si cette

Eau provient de l'air, & si c'est l'Eau la plus pure &c. La fermentation s'excite ou simplement par le mouvement de la chaleur, ou bien plus promptement par l'addition d'un ferment : car le Phlogistique se trouve toujours en abondance dans le ferment, & même il est dans un mouvement intérieur actuel, qu'il communique aisément à celui qui est contenu dans la matiere, à laquelle on mêle ce ferment & dont il hâte par conséquent la fermentation.

C'est de la même maniere que le Phlogistique cause la fermentation de la pâte (*fermentationem panariam*) & qu'il la fait lever. C'est ainsi qu'il excite aussi la *fermentation acéteuse* (*fermentationem acetosam*). Cette dernière fermentation mérite des considérations particulières, relativement à l'esprit ardent, qu'on trouve dans le vinaigre, & aux aromates acres & huileux, qu'on mêle souvent à la liqueur qu'on veut soumettre à cette fermentation.

Dans les deux regnes, le végétal & l'animal, il ne se fait point de

Dans la putréfaction.

putréfaction sans le secours du Phlogistique. Il y a quelques matieres qui s'échauffent par son moyen , & qui quelquefois même s'enflamment , comme la Fiente de cheval , le Marc de raisin , le Pastel , les Plantes pressées, le Foin mouillé &c. dans cette putréfaction toutes les parties , dont ces matieres sont composées , sont portées à leur plus grande subtilité & réduites à leur dernière finesse, tellement qu'elles s'envolent & se dissipent dans leur *chaos*.

A l'égard
du Regne mi-
néral.

Notre Phlogistique présente des effets également grands & merveilleux : dans le Regne minéral , où l'union des principes est beaucoup plus intime. Mais comme ce regne n'admet pas de l'eau en si grande abondance dans ses mixtions , il faut que le Phlogistique soit ordinairement appliqué par la voie sèche , c'est-à-dire , par le moyen du Feu (*in formâ siccâ*) ; & quiconque sçaura bien unir ce Feu principe avec les substances métalliques , en tirera une grande utilité. C'est au Phlogistique qu'on doit attribuer la cause de l'éclat métallique :

dans les minéraux , de même que la malleabilité dans les fix métaux : il dispose même l'Antimoine , d'ailleurs si cassant , à la malleabilité , quand il lui est appliqué exactement & dans la dernière pureté : mais aussi - tôt qu'on a enlevé le Phlogistique aux métaux , leur éclat & leur malleabilité est perdue & ils deviennent Chaux ou Verre. C'est le Phlogistique qui procure aux Métaux la parfaite fusibilité , car si on leur enlève ce Phlogistique , ils n'entrent qu'en une fusion imparfaite , ce qui les met en une espèce de bouillie tenace , comme les substances vitreuses. Dans cet état , ils nagent au-dessus des métaux , avec lesquels on les fond ; & ne s'unissent plus avec eux dans la fusion : ils ne s'amalgament pas non plus avec le Mercure.

Mais si je rends à ces métaux le Phlogistique , soit par la voie sèche , soit par la voie humide , par le contact immédiat de la matière du Feu dans quelque regne qu'elle puisse être prise ; alors ils reprennent de nouveau leur aspect & leurs propriétés

métalliques. C'est en quoi consiste principalement la fonte des Métaux, & la réduction des Métaux détruits ; il faut seulement qu'on sçache bien appliquer ce Phlogistique dans la fonte. Pour cela on n'employe dans les Métaux légèrement calcinés que des Charbons , de la Suye , de la Poix , de l'Huile , de la Cire : mais dans les Métaux qui sont calcinés plus long-tems & plus fortement , il faut que la matiere inflammable soit auparavant plus fixée , par différens Sels , par les Verres , par la Chaux &c. afin que le Phlogistique ne puisse pas s'envoler de trop bonne heure, & avant qu'il ait produit son effet. Par exemple : le Soufre dissout tous les Metaux dans la fonte , excepté l'Or ; mais si le Soufre est rendu fixe par un Alkali comme dans le Foye de Soufre , en sorte qu'il puisse tenir dans le feu assez long-tems, pour être en fusion en même-tems que l'Or , alors il dissoudra l'Or même. On peut rendre cette opération encore plus sensible, quoiqu'elle soit plus longue, si l'on fait digérer très-long-tems l'Or

avec le Soufre pur , en observant de faire retomber de tems en tems ce qui s'étoit sublimé; moyennant cette précaution la solution réussira. On voit pareillement la grande vertu du Phlogistique pour la décomposition des corps dans l'expérience suivante : Le Tartre vitriolé & le Sel admirable pur ne dissolvent aucun Métal mis avec eux en fusion , mais aussi-tôt que j'ajoute seulement à l'un ou à l'autre de ces Sels du Poussier de charbon , ou de la Suye , il dissout promptement tous les Métaux indifféremment sans en excepter l'Or même qu'il attaque assez promptement : ce que ne sçauroit faire ni l'Huile de Vitriol , ni l'Eau régale , ni le Corrosif le plus violent.

Le Feu dans son mouvement le plus vif fond tous les Métaux , il vitrifie différentes Terres & Pierres , il fond même généralement toutes sortes de Terres & de Pierres , auxquelles on a donné des additions proportionnées ; il fait entrer les couleurs métalliques dans les Verres & dans les Emaux , en les unissant avec eux.

Il est la cause de la décomposition des Métaux.

Outre cela le Phlogistique est le vrai principe de décomposition, même pour les Métaux les plus nobles.. Quand cette matiere pure du Feu & des couleurs est exaltée & augmentée dans les Métaux, tant par la voie seche que par la voie humide, elle parvient à produire la division la plus subtile dans les corps les plus compactes. On en a un exemple, quoique grossier, par l'effet du Soufre ordinaire, dans la préparation du Régule d'Antimoine par le Fer; car le Phlogistique du Soufre agissant, avec le Phlogistique du Fer, sépare ce Métal en trois parties, tellement que la partie la plus subtile entre dans le Régule, la partie moyenne forme un Safran de Mars apéritif, & la partie la plus grossiere un Safran de Mars adstringent; mais si le Phlogistique est entierement consumé par le Feu, on ne verra plus le même effet, à moins qu'on ne lui rende de nouveau son Phlogistique. Si au contraire la matiere colorante plus pure de ce Régule martial, ou du Zinc, du Cuivre, de la Chaux & d'autres Sub-

stances, est encore plus subtilisée & renduë homogène par une combinaison avec le Mercure ; un Mercure ainsi animé peut alors effectuer des décompositions encore plus parfaites, même dans les Métaux les plus compactes.

Le Phlogistique même le plus ordinaire , qui se trouve dans les Charbons & dans la Suye , donne déjà lieu à différentes décompositions , selon qu'il est appliqué différemment : par exemple , dans son état de moindre subtilité , par le contact immédiat , il réduit les Métaux détruits mis en fusion dans les creusets : mais si dans ce même état , la matiere étant en plus grande quantité , & étant tenuë pendant assez long tems en fusion , l'air y peut avoir accès & par son action pénétrer toute la matiere , alors le Phlogistique volatilifera les Corps métalliques & minéraux , d'ailleurs très-fixes , & les élèvera en fleurs qu'on pourra ramasser. Dans ce dernier cas le Phlogistique superficiel est de nouveau consumé par le Feu & par l'air : c'est ce qu'on

En forme
plus grossiere.

appelle la sublimation de *Geber*, qui fraye le chemin à d'autres séparations. On peut parvenir à une pareille sublimation du Zinc par son propre Phlogistique (*Phlogiston insitum*) sans le contact immédiat des Charbons : en employant des Charbons on peut réussir plus promptement.

En forme
plus subtile.

Mais le principe inflammable dans sa dernière ténuité, (*sub ultima attenuatâ formâ*), porté sur une Substance minérale en forme d'une vapeur brûlante & déliée, de façon qu'il se mêle intimement avec elle, produira des séparations encore plus parfaites (plus profondes,) & des combinaisons plus subtiles : par exemple, sur le Metal aussi bien que sur l'acide contenu dans le Vitriol, qu'on a mis sur un feu de charbon dans une Cornuë de grais percée. Il faut ajoûter ici la sublimation de *Hollandus* dans laquelle des Poudres métalliques, tirées même des Métaux les plus fixes, sont exposées pendant long-tems à un feu léger de bois, dont la flamme est réverbérée sur ces Poudres. Ici le Phlogistique superficiel se consume à la

vérité par le feu long-tems continué, mais d'un autre côté il s'insinue aussi de nouveau dans ces Poudres une matiere colorante, fine & pure, provenant de la flamme qui s'y unit & qui donne à ce mixte métallique plus de poids qu'il n'avoit auparavant; cette opération fournit la meilleure préparation à d'autres séparations, qu'on peut exécuter ensuite, par le moyen des sublimations & des extractions faites avec art. On pourroit aussi ajoûter ici les Fleurs qui s'élevent de la Terre douce de Vitriol, à l'aide d'un Verre ardent, dont j'ai déjà parlé ci-dessus.

Je finirai mon Mémoire par la considération de mon sujet du côté de ses rapports avec les Sels. Cet examen n'est pas le moins important. Il est très-vraisemblable que le principe du Feu uni en petite quantité, avec beaucoup d'Eau & de Terre subtile, constituë les Acides & les Corrosifs; & que c'est justement par cette combinaison que la Terre est subtilisée, & intimement unie avec l'Eau au point de constituer un acide

Le Phlogistique par rapport aux Sels.

ou une vapeur pesante ; & que le Phlogistique au contraire en est si masqué , qu'il ne peut pas prendre feu , quoique ces Substances n'en empruntent pas moins leur activité & leur causticité. Il est certain que si un Acide est intimement uni avec le Phlogistique, cette combinaison fournit à l'aide du Feu un Sel alcali fixe , comme fait l'Acide du Nitre , l'Acide du Tartre , & celui des autres Végétaux : l'Acide du Sel marin & l'Acide vitriolique au contraire ne font pas la même chose , & ne produisent aucun Alkali , quand même il se trouveroit un Phlogistique avec leur Terre , ils produisent tout au plus un peu de Sel urineux.

Il volatilise les Alcalis.

Les Alcalis fixes deviennent volatils , lorsque pendant qu'ils sont en fusion , on leur ajoute abondamment des Charbons provenus des Végétaux ou des animaux. Mais si l'on traite les mêmes Sels alcalis , en les faisant rougir plusieurs fois principalement dans un vaisseau fermé , & qu'ensuite on les fasse dissoudre avec de l'Eau distillé , ou encore mieux à

l'air, on trouvera que la matiere du Feu employé à les rougir, aura séparé beaucoup de terre, & qu'il restera une huile fluide fixe. Mais si l'on calcine les Alcalis avec une substance qui contienne un Phlogistique pur & plus fixe, comme avec la Chaux, le Fer ou l'Etain, ces Alcalis sont rendus très-caustiques, c'est-à-dire, ils deviennent des dissolvans beaucoup plus prompts & plus pénétrants.

Les effets des matieres inflammables à l'égard des Acides corrosifs sont encore plus remarquables. Ils different suivant la diversité des Acides; plus les esprits sont concentrés, plus les séparations sont parfaites (profondes,) & plus les effets sont considérables; ces effets ne peuvent jamais être produits par des esprits trop chargés de phlegme. Cependant tous les Acides deviennent tantôt volatils par le Phlogistique, & tantôt fixes. Ainsi l'Acide vitriolique, produit avec le Phlogistique à l'air libre par la voie humide & par la voie seche, l'Esprit de Vitriol volatil, qui est vingt fois plus volatil que l'Esprit

A l'égard
des Acides.

de Vin le plus rectifié. Le Soufre brûlé lentement en plein air fournit un pareil Esprit. Quelquefois les Acides corrosifs deviennent fixes par le Phlogistique, comme nous voyons dans l'exemple du même Acide vitriolique, où le Phlogistique dans un air moins libre constitue un Soufre ordinaire, & sépare en même-tems par la voie sèche, l'Alcali d'avec l'Acide vitriolique dans le Tartre vitriolé, ou dans le Sel admirable: le résidu devient comme un bitume: ici le Phlogistique émousse les Acides & change leur acreté en douceur, ou pour le moins en insipidité; l'Acide vitriolique est tout à fait décomposé; la Terre qui lui étoit unie si intimement, & qui auparavant s'élevoit en vapeurs, est précipitée, & devient pour sa plus grande partie fixe, mais en même-tems teinte en noir par la substance fuligineuse; l'Acide vitriolique s'échauffe avec des Huiles inflammables, & produit aussi des effets semblables.

L'Acide nitreux est volatilisé par un Phlogistique subtil, qu'on tire de

l'Arsenic ou de l'Orpiment. Il arrive la même chose à l'Acide nitreux par la réaction & par l'effervescence causée par l'addition du Fer, du Cuivre, de l'Etain, du Zinc &c. Il fait aussi une très-forte effervescence avec les Huiles, dont quelques-unes sont enflammées très-rapidement, & les autres produisent une résine amère.

L'Acide du Sel marin est encore plus volatilisé par le Phlogistique de l'Etain, aussi-bien que par la vapeur des Charbons &c. Dans la détonation des *Clyffus*, les acides sont aussi volatilisés en bonne partie par le Phlogistique. Dans la détonation de la foudre ou du tonnerre, il faut de même que l'Acide & le Phlogistique de l'air soient atténués davantage & élevés dans une plus haute région; & la fraîcheur de la région inférieure que nous éprouvons pendant les orages, est une suite bien naturelle de cette élévation.

En un mot notre principe du Feu Conclusion.
avec le mouvement, étant appliqué en différentes manières, est le grand Séparateur ou Agent dans la nature

pour décomposer les Corps. C'est le Conservateur de la nature. Le Phlogistique dans son état de plus parfaite subtilité, & d'incombustibilité, (c'est-à-dire, lorsqu'il est abondant & homogène, qu'il n'est ni volatil ni élastique, mais fixe & enchaîné dans une Terre pure & très-fusible,) devient la cause de l'amélioration des Métaux; car alors il pénètre les Métaux mis en mouvement intérieur par la fusion: il y excite ou leur imprime une espèce de fermentation, un mouvement intrinsèque capable de purifier & d'exalter tous les regnes de la Nature, de rejeter tout ce qu'il y a d'impur & d'hétérogène, de lier étroitement ce qu'il y a de plus pur, & de le porter à la combinaison & à l'harmonie la plus intime. On peut observer ces effets en petit dans l'Esprit de Nitre volatil &c.

Quoique ce principe soit ici encore par-tout uni & lié avec l'Eau, cependant sa pureté & sa subtilité produisent ces effets singuliers, que l'Huile, la Suye, & l'Esprit de Vin ne peuvent produire, que quand ils sont:

entièrement dégagés de toute Eau , & portés à une extrême pureté.

De plus le Phlogistique est le plus grand Corroboratif que la Médecine puisse trouver dans la nature , parce qu'il n'est ni volatil , ni élastique , ni échauffant ; mais qu'il tempere si exactement les mouvemens , ou qu'il les augmente si à propos , que par - là la cause de la maladie est domptée , & chassée du corps , & que la masse des humeurs est portée à un équilibre durable.

Il sera aussi probablement le grand Clarificateur de la nature (*Clarificator naturæ*) : quand par son embrasement très-pénétrant notre Terre deviendra Comète , soit qu'elle soit enflammée par une autre Comète , soit que ce principe abondamment répandu & caché dans la Terre vienne à se développer , à se réunir par un tremblement de terre , & à y causer un incendie général , il trouvera partout de l'aliment.

Enfin quand cette matiere de Lumiere & de Feu ainsi dérangée rentrera après cette subtilisation dans

404 DU FEU ET DE LA LUMIERE.
une mixtion très-intime & très-pure,
avec les autres principes purifiés par
cet embrasement, & qu'elle produi-
ra le plus bel équilibre & le plus bel
ordre dans tout l'Univers, alors la
malédiction sera aussi levée par sa
vertu & l'obscurité sera engloutie
par la Lumiere.





S U P P L É M E N T
DE QUELQUES REMARQUES
TOUCHANT LA DISSERTATION
S U R L E F E U ,
D'UN AUTEUR MODERNE FORT CE'LE'BRE.

LA plus grande partie des idées & des conséquences peu exactes de l'Auteur, viennent de ce qu'il ne fait pas assez d'attention à distinguer le Feu élémentaire pur, du Feu impur & grossier des cuisines. Par exemple, il dit à la page 228 : *Une des principales propriétés du Feu , c'est celle de se répandre de tous côtés* : Cela n'est vrai que du Feu impur des cuisines : car le principe du Feu bien pur, si l'Eau ou l'air ne s'y joignent , n'a point de mouvement progressif , mais seulement un mouvement de rotation autour de son axe , de même que le Soleil : Mouvement duquel il ne s'ensuit pas que le Soleil & les Etoiles doivent être dissipés dans un moment , dès que je suppose,

que parmi ce Feu si pur , il n'y a ni air , ni eau. Il ne faut donc pas avancer que le Soleil envoie jusqu'à nous ses parties ignées ; il suffit, (comme il est manifeste que cela arrive en effet ,) que ses parties lumineuses pénètrent jusqu'à nous , qu'elles agitent notre Athmosphère , & qu'elles mettent principalement en un mouvement plus fort les parties ignées dont cette Athmosphère est abondamment chargée , & qui causent ensuite la chaleur. Ce sentiment s'accorde même assez avec le Systême de Copernic.

Mais ce en quoi cet Auteur , d'ailleurs si fameux , se trompe le plus , c'est , quand il veut soutenir à la page 232. *que le Feu n'est point un principe ou Élément réel* : il tâche de prouver ce sentiment par la raison suivante : sçavoir par ce que les Chymistes n'ont jamais retenu le Feu dans leur Analyse. Je réponds à cela , que l'Analyse des Chymistes ne va jamais jusqu'à séparer les principes primitifs , les plus simples , les plus pures. Les produits de leurs Analyses sont

toûjours des mixtes , & mêmes des composés. Les Chymistes ne retiennent point des *principia* mais des *principiata* , & cela suffit : & par conséquent ils n'obtiennent jamais par leurs opérations le principe du Feu tout pur , mais seulement des produits , dans lesquels le principe du Feu est caché & mêlé, mais qui se manifeste, dès qu'il est mis dans un mouvement convenable : par exemple , le Soufre , l'Huile , l'Esprit de vin , les Charbons , la Suye &c. ces substances ne présentent-elles pas des traces assez remarquables du principe du Feu ? Il n'est pas nécessaire , que le Feu soit continuellement en action , ou qu'il brûle actuellement : il est en repos lorsqu'il est uni à d'autres substances , & il suffit que toutes les fois qu'il plaît à l'Artiste , ce Feu puisse être mis en action , & devenir un Feu actuel & brûlant , par un mouvement qu'il sçait lui donner : mais il ne faut pas pour cela, comme l'Auteur soutient à la page 238 , que le Feu grossier des cuisines & les *concrets* ou composés inflammables soient

donnés , pour le Feu pur élémentaire : il faut dire seulement que le véritable principe du Feu , le Feu élémentaire est caché dans ces matieres inflammables , qu'il entre dans leur composition , qu'il est le principal auteur de leur inflammabilité , & qu'enfin par l'ustion il est dégagé de ses liens , & qu'il redevient un Feu pur & véritablement élémentaire.

A la page 235. Le vent du Midi nous donneroit aussi peu de chaleur, que le vent du Nord , s'il ne mettoit en mouvement les particules du Feu, dont l'air est abondamment chargé , & si ce vent ne les charioit jusqu'à nous ; ce sont ces parties de Feu qui sont la cause de la chaleur. La raison pourquoi on chasse un air chaud , lorsqu'on souffle la bouche ouverte , c'est que cet air a été échauffé dans le poumon & dans la bouche.

L'Auteur se trompe aussi beaucoup à la page 235 , quand il croit, que le vent du Nord nous apporte une grande quantité de Salpêtre : ce seroit une bonne chose , si cela étoit. Mais ce vent ne nous en apporte pas une

une grande quantité de Salpêtre : ce seroit une bonne chose, si cela étoit ; mais ce vent ne nous en apporte pas une seule particule , comme l'expérience le démontre ; autrement il faudroit que le Salpêtre dans les Pays du Nord fût plus abondant qu'il n'y est ; or nous sçavons que le Salpêtre n'est pas commun dans ces Pays.

Page 236 , je suis bien assuré du contraire de ce que l'Auteur avance , & que personne n'est capable de changer essentiellement les élémens purs en un autre élément : il est impossible qu'on puisse changer une Terre pure en Eau pure , ou en Feu pur : il est impossible que l'Eau pure puisse devenir une Terre pure ou un Feu pur , & réciproquement qu'un Feu puisse devenir une Terre pure ou une Eau pure. C'est à dessein que j'ajoute *pur* , car toutes ces Substances peuvent bien être entrelassées de façon que ce soit la substance dominante , qui soit principalement sensible. Mais je n'ai pas encore trouvé dans toute la Nature , ni même dans l'Art , le moindre vestige de

ces sortes de transmutations , après tant de milliers d'expériences que j'ai déjà faites.

Page 237, on peut louer avec raison la modestie des *Newtoniens* , & celle de *Gravesand* : la nature d'une question si importante l'exige sans doute. Je ne sçaurois non plus désapprouver le sentiment de *Madame la Marquise du Châtelet* , (page 240) pourvû qu'il me soit permis d'ajouter au principe du Feu pur , le mouvement ou le cercle du mouvement éternel (*circulum æterni motûs.*)

Puisque nous ne connoissons point entièrement la pure substance du Feu, & que l'Auteur ne connoît point d'autre Feu que le Feu impur & grossier des cuisines ; tout ce qui est allégué à la page 244 de la matérialité, de la solidité, de l'impénétrabilité & de la corporalité du Feu , est inutile à discuter ; car cela ne regarde , pour la plus grande partie , que le Feu grossier des cuisines , qui est mêlé sans contredit de beaucoup de corps grossiers , & dont la plupart des propriétés ne peuvent convenir

par conséquent à un Feu plus pur , comme celui du Soleil , concentré par le miroir concave , ou par le verre ardent : quoique ce Feu solaire puisse encore être mêlé en quelque façon avec des corpuscules un peu hétérogènes nageans dans l'air. C'est par la même considération que tombent la plûpart des objections qui sont proposées à la page 246. Il n'y est toujours question encore que du Feu des cuisines , dont la composition grossiere saute facilement aux yeux.

Page 248 , nous en venons au fait principal. C'est ici que l'Auteur avance , avec le Pere l'Ozeran : *qu'on trouve dans tous les Feux des Sels , du Soufre , de l'Air & de l'Æther mêlés ensemble , & que s'il manquoit une de ces substances , il n'y auroit point de Feu ; & qu'ainsi la nature ou l'essence du Feu est composée de leur mélange.* Si l'Auteur peut prouver cela , il aura gain de cause ; mais c'est ici surtout , où il est aisé d'appercevoir , combien l'Auteur a considéré son objet sous un aspect peu étendu. Je

pourrois lui demander d'abord , de me donner une définition réelle du Sel , du Soufre , de l'Air & de l'Æther ; je suis assuré qu'il y trouveroit de grandes difficultés , mais je veux bien prendre ces corps pour des êtres connus : je demanderai seulement à l'Auteur de me démontrer les Sels , & le Soufre dans le Feu solaire concentré par le moyen des Verres ardents , *Et erit mihi magnus Apollo*. Le Noir de fumée rougi par le Feu , brûle & éclaire certainement ; mais je louerai fort celui qui pourra démontrer que cette Substance contient un Sel , un Soufre , ou une Huile. Il ne contient rien de semblable , mais seulement une Terre très-fine , qui renferme en elle le pur principe inflammable. Je pourrois aussi parler des Huiles , par exemple , de l'Huile de Lin , de l'Huile de Térébentine , &c. & demander , qui pourroit bien faire voir une Substance saline tirée de ces Huiles , étant bien assuré qu'il y a très-peu de personnes qui le sçachent ; cependant je ne sçau-rois disconvenir , que je ne le sçache.

L'Huile, comme Huile, n'est pas non plus une base nécessaire du Feu principe: cela se voit par le Noir de fumée dont nous venons de parler, qui ne fournit pas le moindre vestige d'Huile, & qui cependant ne laisse pas de brûler. Le Charbon parfait, & l'Acier frappé contre des Cailloux sont dans le même cas. Dans le Soufre ordinaire, personne n'est capable de démontrer le moindre vestige d'une Huile inflammable, puisqu'il n'est formé que par l'union de la Terre fine inflammable & de l'Acide vitriolique: cette Substance inflammable étant mêlée avec de l'Eau très-pure, & avec une Substance saline très-subtile, constitue tantôt les Huiles & tantôt l'Esprit de Vin. Ici l'Eau jointe à l'Air, ou plutôt aux particules aqueuses dans l'air, est la cause unique qui modifie le Feu dans la production de la flamme; sans Eau il n'y a point de flamme; sans Eau le Feu ne fait que scintiller tout doucement, sans qu'il puisse éclater en flamme. L'Air n'appartient à l'essence du Feu qu'accidentellement, par-

ce qu'il est l'espace qui reçoit les parties subtilisées par le mouvement du Feu, & les porte plus loin. Si cet espace n'existe pas, il faut que le mouvement ultérieur pour subtiliser les parties cesse, & qu'ainsi la vapeur ou la fumée chargée d'Eau & de Terre fine étouffe le Feu. L'Air & l'Eau sont la cause du mouvement progressif du Feu, qui sans leur concours ne fait voir dans sa plus grande pureté, qu'un mouvement intestin circulaire autour de son axe, comme la fonte des Métaux parfaits le démontre. C'est pourquoi je suis fort surpris, que notre Auteur, en parlant du Feu, ait entièrement oublié l'Eau, qui cependant appartient toujours essentiellement à la flamme, quoiqu'elle ne soit point nécessaire au Feu. Or comme il y a du Feu sans Huile, sans Soufre, sans Sel, & sans Eau, & qu'il suffit que le Feu soit mêlé avec une Terre fine, (car sans une Terre fine, il seroit comme un principe pur & simple, & par conséquent on ne pourroit ni le voir, ni le traiter,) & que de plus aucune Eau pure,

ni aucune Terre pure ne peut devenir un Feu pur ; il s'ensuit , que ce qui devient proprement Feu , doit être un principe simple & particulier , & par conséquent un Elément ayant des qualités & propriétés telles qu'il est impossible qu'elles puissent convenir à une Eau pure & à une Terre pure ; ces qualités même étant plutôt en quelque façon contraires aux propriétés essentielles de ces deux Substances , sçavoir de l'Eau & de la Terre. Aussi aucun mouvement, quelque violent qu'il puisse être , ne peut jamais changer l'Eau pure , & la Terre pure en Feu , & si les Pierres s'échauffent avec d'autres Pierres , c'est qu'il se trouve dans ces Pierres plus ou moins de ce principe du Feu ; comme par exemple, quand on frappe un Caillou contre un autre Caillou.

Page 253 , l'Auteur en déterminant les degrés de force du Feu , a oublié la principale considération , c'est-à-dire, celle du plus ou du moins d'Eau mêlée avec la matiere du Feu : Il a négligé aussi de parler de la rapi-

A la page 254, le terme de fermentation, en parlant du Feu, est employé fort improprement par l'Auteur. A l'égard de la propagation du Feu, elle se fait manifestement, quand les parties ignées mises en mouvement attaquent les autres corps, dans lesquels de semblables parties combustibles sont contenues, lesquelles par-là sont mises en un mouvement semblable, & par ce mouvement elles entraînent & subtilisent les parties hétérogènes qui s'y trouvent mêlées. On ne peut pas dire non plus proprement du Foin mouillé, qu'il entre en fermentation, & il vaut mieux dire, qu'il entre en putréfaction. Pareillement l'Eau ne ferment pas avec la Chaux vive, mais elle fait une effervescence. Il ne faut pas confondre ces dénominations, chacune ayant sa signification limitée.

A la page 258, il est certain que l'Eau jettée dans le Feu en quantité médiocre, augmente la flamme; mais non pas par la raison que notre Auteur donne : *parce que l'eau empêche en*

ce cas la dissipation des parties ignées ; mais plutôt au contraire parce que par la chaleur l'Eau * est mise en expansion, & produit comme un soufle ou un vent, qui excite & augmente ensuite considérablement le Feu ; l'Eau jetée dans du Beurre chaud , ou dans du Lard fondu , &c. fait un pareil effet.

A la page 268. Il est croyable que la propagation de la Lumiere se fait moyennant un mouvement de vibration ; mais je ne sçaurois concevoir que par-là l'essence de la Lumiere soit réellement & absolument définie. Je pense toujours qu'il vaut mieux avouer son ignorance , que d'avancer des choses qui ne sont pas prouvées , & que l'on ne peut débiter sans crainte d'opposition.

Je regarde le nom d'Æther comme un nom qui ne signifie rien , à moins que l'on ne veuille peut-être désigner par-là la vertu que le Feu a d'éclairer. De dire que la Lumiere est une

* Il est dit littéralement : l'Eau est convertie & érendue en air ou vent , (in Luft oder Wind-verkehret und expandiret.)

matiere, à cause qu'elle affecte & incommode les yeux, je ne trouve pas cette raison suffisante. Car cette impression faite sur les yeux peut aussi provenir des matieres hétérogènes subtiles mises en mouvement par la Lumiere. En un mot, à ce que je crois, le mouvement de vibration ne peut pas constituer toute l'essence de la Lumiere. Pourquoi ne peut-on pas effectuer cette vibration de l'Æther par aucun autre moyen, & produire de la Lumiere que par la Lumiere du Soleil, de la Lune, par le Feu, & par le frottement violent des corps dans lesquels la matiere inflammable se montre manifestement ? Et qui est-ce qui pourra nier, que même dans les corps froids lumineux, sçavoir, le Bois pourri, les Feux follets, le Phosphore de *Balduinus*, la Lune, &c. que dans ces corps, dis-je, il n'y ait une matiere du Feu, mise en un mouvement modéré qui est la cause de la Lumiere ?

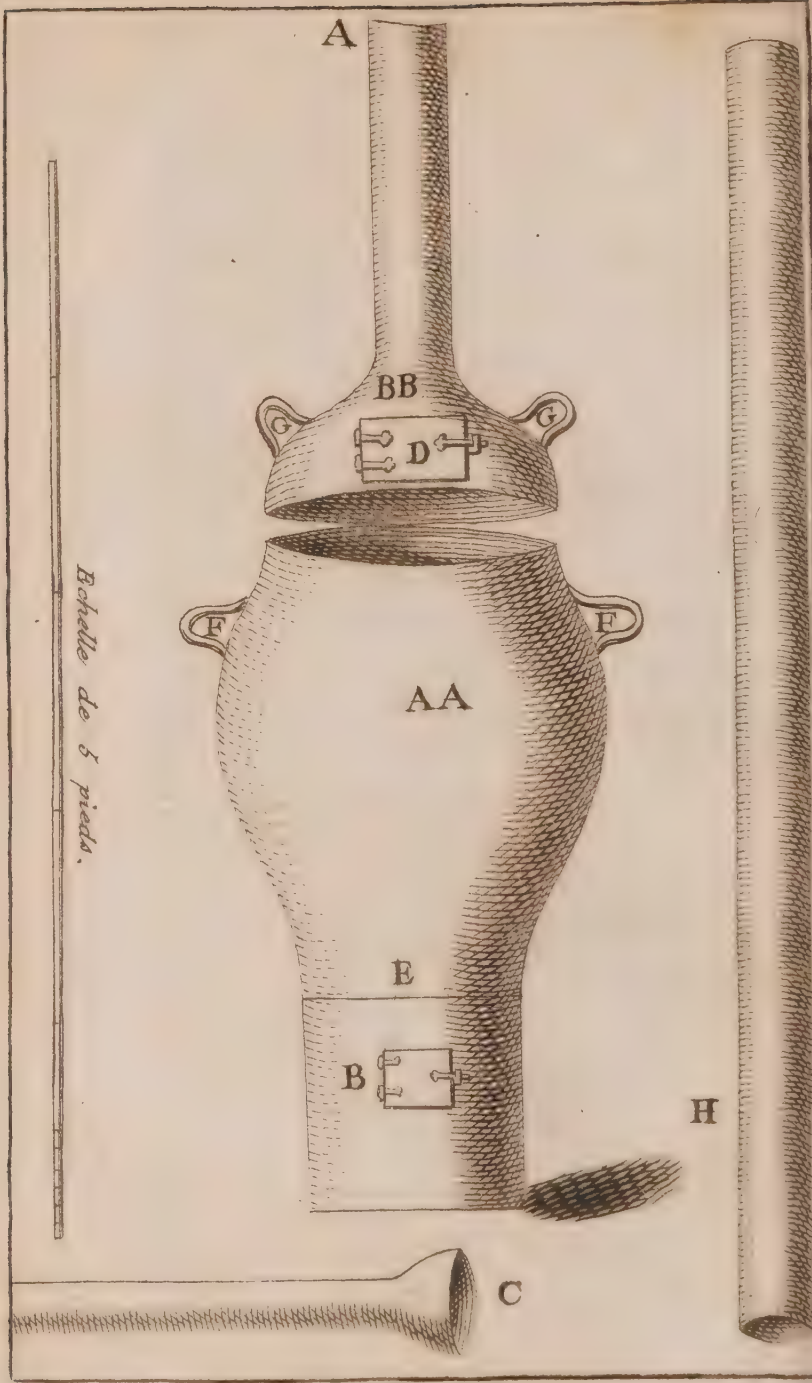
Ce que je trouve encore mériter une attention particuliere, c'est que l'Eau par son mélange intime avec

la matiere du Feu , ou l'accès de l'air chargé d'Eau , est capable d'étendre cette matiere du Feu d'ailleurs si tranquille & scintillante en elle-même , de l'enflammer , par conséquent de la mettre en expansion , & de produire par-là la Lumiere & son mouvement qui est très-rapide. Ne seroit-il pas permis de conjecturer de la même maniere , que les Eaux les plus subtiles au-dessus du Firmament pourroient bien être aussi l'Æther ou le véhicule qui par son accès étend l'éclat tranquille du Feu solaire , pour constituer par-là l'expansion générale de la Lumiere , comme cela se passe dans le Feu ordinaire des cuisines. Il paroît à la vérité paradoxe , de dire que deux corps , dont aucun n'a par lui-même un mouvement expansif & très-rapide , acquierent cependant ce mouvement par leur mixtion , selon l'ancien proverbe : *Quod quis non habet , id alteri dare non potest*. Mais la Chymie nous en présente des exemples bien frappans: si je mêle de l'Acide vitriolique avec des Charbons , ou avec une Huile par expression , il

résulte de cette combinaison un Esprit qui est un million de fois plus volatil que les Substances qui l'ont produit.

Pour ce que l'Auteur dit des Couleurs , on y trouve de même beaucoup de pétitions de principes ; pendant qu'une quantité innombrable d'Expériences de Chymie font voir assez clairement que la base de toutes les Couleurs , des Couleurs *hypostatiques* aussi-bien que des *emphatiques* , doit être cherchée dans le principe du Feu , tantôt plus grossier & tantôt plus subtil , & dans ses diverses modifications. Ce peu d'observations suffisent pour un Essai.





Echelle de 5 pieds.

DESCRIPTION
DU FOURNEAU
DE M. POTT.

L Orsque j'ai dit dans mon Traité de Lithogéognosie que le feu des cuisines & des fonderies n'étoit pas assez fort pour les opérations & les fusions que j'ai décrites dans le cours de cet Ouvrage, j'ai aussi eu en vûe les fourneaux des Apothicaires, & même ceux des Verreries & des Manufactures de Porcelaines, dans lesquels on ne mettra pas en fusion, quoiqu'à l'aide d'un feu de plusieurs jours, les matieres que je ferai fondre dans mon Fourneau avec un feu de deux heures, comme les Grenats orientaux, ceux de Bohême, & même les Hyacinthes.

Mon Fourneau est à peu-près le même que celui dont Becher a donné la Description, *in Tripode Hermetico*, page 32. Il sera facile d'en voir la différence. Le corps de mon Fourneau

AA est fait de lames de fer, afin qu'il soit en état de mieux résister à l'action du feu : le dedans est enduit d'argille blanche cruë mêlée avec partie égale de la même argille calcinée, détrempée avec du sang de bœuf.

BB est aussi couvert de lames de fer & enduit de même en dedans ; il se met sur le corps AA, & contient la porte D par laquelle on met le charbon, & le tuyau de fer A dans lequel on emboîtera un autre tuyau H qui ait au moins 6 pieds de long. Plus ce tuyau sera long & plus le feu agira avec force ; il faut attacher ce tuyau dans la cheminée avec une chaîne de fer, de peur que par son poids il ne vienne à faire pencher le Fourneau.

Si on vouloit un Fourneau qui augmentât encore plus la violence du feu, il faudroit ajouter un tuyau C à l'ouverture B du cendrier, de façon que l'entonnoir C placé hors de la fenêtre pût attirer de fort loin l'air extérieur dans le Fourneau.

On ne doit employer dans ce Fourneau que des charbons de la grosseur

d'un œuf de poule ou d'oye ; ceux qui se trouveront plus petits ou plus gros doivent être rejetés. Il faut emplir le Fourneau de charbons presque jusqu'au haut , afin que le creuset soit toujours couvert de charbons allumés, & le feu dans toute sa force. Il faut aussi avoir soin de mettre des charbons ardens dans le Fourneau au moins toutes les huit minutes : on doit ensuite fermer promptement & exactement la porte : par ce moyen tout ce qui est fusible dans la nature sera mis en fusion dans l'espace d'une heure ou deux.

F I N.

*Corrections & Eclaircissmens donnés
par l'Auteur , pour la premiere
partie de la Lithogéognosie.*

- P** Age 6. ligne 13. Gyps , *lisez* Gypse. Il faut lire de même toutes les fois que ce mot se présente.
- Page 16. l. 9. après Ardoises ajoutez &c.
- Page 23. l. 10. Kreidenglâsser , *lis.* Kreidenglœser.
- Page 34. l. 18. en fusion par elle-même , *lis.* en fusion dans le feu par.
- Page 38. l. 25. vaisseaux de grais qui tiennent , *lis.* vaisseaux de pierre qui retiennent.
l. 26. au verre , *lis.* le verre.
- Page 40. l. dernière , ajoutez en note , Voyez la Préface de la seconde Partie de la Lithogéognosie.
- Page 43. l. 1. *lisez en sommaire* , Les Compositions.
- Ibid.* l. 18. une véritable cause , *lis.* la seule cause.
- Page 46. l. 5. dure , *lis.* pure.
- Page 51. l. 16. Plâtre , *lis.* Plâtre ou Gypse.
- Ibid.* M. Konig , *lis.* Kœnig.
- Page 53. l. 4. Plâtre , *lis.* Plâtre ou Gypse.
- Page 54. l. 22. limoneuses , *lis.* gluantes.
- Page 59. l. 6. Alabastris , *lis.* Alabastris.
- Page 60. l. 1. car elle se précipite , *lis.* après cela elle se précipite.
- Page 62. l. 5. On retireroit Glacies Mariæ ,

lis. de Glacies Mariæ.

l. 23. Terres Alunineuses, *lis.* Alumineuses.

Page 65. *l.* 13 & 19. Alabastrites, *lis.* Alabastrites.

Page 66. à la note, maniere de sel, *lis.* espece de sel.

Page 68. *l.* 21. a coutume de faire, ajoutez avec notre sujet.

Page 70. *l.* 24. fixe, *lis.* fixé.

Page 73. *l.* 1. prend, *lis.* Si l'on prend.

Page 76. *l.* 18. jaune, si on, *lis.* jaune. Si on.

Page 77. *l.* 9. les pierres, *lis.* les terres.

Page 80. au sommaire, lisez Spath fusible.

Page 82. *l.* dernière, lisez en note, Voyez la Préface de la seconde Partie, vers la fin.

Page 84. *l.* 24. & une masse, *lis.* & devient une masse.

Page 87. *l.* 2. s'affaissant, *lis.* s'affaissent.

Ibid. *l.* 3. de la note, surabondamment, saoulé *supersaturatum*, *lis.* surabondamment saoulé (*supersaturatum*)

l. 5. *supersaturé*, *lis.* *supersaturé*.

Page 88. *l.* 12. fixième de cristal, *lis.* fixième de verre de crystal.

Page 93. *l.* 21. cristal, *lis.* verre cristallin.

Page 98. *l.* 1. Bromel, *lis.* Brœmel.

Page 100. *l.* 20. poupre, *lis.* pourpre.

Page 104. *l.* 7. j'ai trouvé, *lis.* néanmoins j'ai trouvé.

Page 106. *l.* 24. Bromel, *lis.* Brœmel.

Page 109. *l.* 20. Tatre, *lis.* Tartre.

Page 117. *l.* 13. toutes sortes, *lis.* beaucoup.

l. 21. de mêler, *lis.* de la mêler.

Page 125. *l.* 7. s'y lie, *lis.* s'y plie.

Page 127. l. 20. ignée, *lis.* caustique, & *supprimez la note.*

Page 133. l. 20. la Manganès, *lis.* la Manganeſe.

Page 143. l. 16. ajoutez, Voyez la Continuation de la Lithogéognoſie.

Page 172. l. 18. mettez à la marge en ſommaire, A l'égard des Sels fuſibles, comme le Sel alcali.

Page 173. l. 23. ajoutez, Voyez les corrections dans la Continuation de la Lithogéognoſie.

Page 180. l. 6. & 205. l. 1. * J'entens parler de la Suye de bûches de ſapin allumées, & non de celle de cheminée. Axtius donne la préparation de la première dans ſon *Traité des Arbres conifères*, p. 104. Celle-ci eſt beaucoup plus légère, plus noire, & plus ſubtile que la Suye de cheminée, & elle contient moins de Terre groſſière & de Sels. Elle ſe prépare en ramaffant la fumée des parties les

* Hic intelligo Fuliginem Tædæ, & non caminozum. Ejus præparationem habet Axtius, in *Tract. de Arboribus coniferis*, p. 104. Eſt autem hæc multò levior, nigricantior, & ſubtilior quàm Fuligo caminozum, nec tantùm Terræ groſſioris & Salium continet, præparaturque capiendò fumum incenſarum pinguiſſimarum partium ligni reſinoſioris ex Pino, Abiete, &c. Hæc Fuligo à me comprimitur in tigillo quod exactiſſimè poſteà clauditur, ſollicitè cavendo rimas. Tum in Furno fuſorio carbonibus circumdatis igniatur. Sic reſtans oleoſum planè exurit, & reſtat purior Fuligo ad varios uſus adhibenda, quaſi ſatis purum phlogiſton.

plus réfineufes du Pin, du Sapin, &c. qu'on fait brûler dans ce deffein. Je prens enfuite cette Suye, j'en charge un creufet, en l'y comprimant fortement. Je ferme enfuite ce creufet le plus exactement que je puis: je le place dans un Fourneau de fufion: je l'entoure de charbons, & je pousse le feu jufqu'à faire rougir le creufet. Par ce moyen je détruis l'huile qui pourroit rester attachée à ma Suye, que je porte à un état qui la rend propre à être employée à divers ufages, à titre de matiere phlogiftique affez pure.

Page 184. l. 25. poupre, *lif.* pourpre.
l. 28. Kunkel, *lif.* Kunckel.

Page 187. l. 12. avec, *lif.* &

Page 188. l. 16. Sel amirable, *lif.* admirable.
l. 1. de la note, Mont du Géant,
lif. Monts des Géants.

Page 190 & 191. note. Comme je n'ai jamais eu * d'autre intérêt que celui de la vérité, je n'ai point du tout intention de défendre opiniâtrément mon opinion sur la baze du Sel marin. Je ne fcais que trop

* Cùm foli veritati ubique litare mihi animus fit, jam mea intentio nullatenus eft opinionem meam circa Alkali falis communis mordicus defendere: novi fatis nos poffe errare. Interim experimentum illud quod in obfervationibus chymicis de Sale, pag. 108, attuli, adhuc fatis eft stringens. Hic ex lixivio ultimo falinarum (l'eau-mere) vel ex folutione ultima non cryftallifabili, quæ in depuratione Salis communis occurrit, per Sal alcali fixum, vel per fpiritum urinoſum præcipitatur Terra inſipida, in aqua non folubilis, nullius alcalini Salis vel folubi-

que nous sommes sujets à l'erreur. Il me paroît pourtant que l'expérience que j'ai rapportée dans mon *Traité du Sel commun*, est assez favorable à mon sentiment. La voici. On précipite par l'Alcali fixe ou par l'Alcali volatil de l'Eau-mere du Sel marin, une Terre insipide, & parfaitement insoluble. Cette Terre unie à l'Acide vitriolique donne un Sel admirable parfaitement semblable à celui qu'on prépare avec le Sel marin.. Ce Sel admirable produit avec les charbons un corps alcali-salin qui n'est plus précipitable par le Sel alcali végétal : ce qui arrive précisément de la même manière au Sel admirable préparé avec le Sel marin. Ce Sel alcali n'est pas dû à l'Huile de vitriol, ni aux charbons ajoutés ; mais principalement à cette terre du Sel, que j'appellerai à cause de cela, une *Terre alcaline très-voisine de l'état salin*, ou qui est très-propre à prendre dans les autres Acides une portion convenable de leur partie la plus subtile,

litatis in aqua ullum indicium continens. Hæc terra cum Oleo Vitrioli constituit Sal mirabile, calcinando & elixando, planè idem ac si Sal commune adhibuisses. Hoc Sal mirabile cum carbonibus producit illud corpus alcalino-salinum (sal alcali vegetabile, non amplius præcipitabile) eodem modo ac si Sal commune adhibuisses. Hoc Alcali non prodiit ex Oleo Vitrioli, nec ex additis carbonibus, sed præcipuè ex Terra ista Salis quam proinde *Terram alcalinam proximè Salinam* appellaverim, seu quæ facillimè ex aliis Acidis tantum Acidi tenerioris assumit. & inver-

par la combinaison & l'altération de laquelle elle devient un vrai Alkali.

Quant à ce Sel végétal formé avec la Craye ou la Chaux, dont on m'a opposé l'exemple, il differe beaucoup par sa saveur, par ses propriétés médicales, physiques & chymiques, du Sel végétal dont la baze est l'Alkali fixe : car la Terre qui a servi de baze au premier peut en être derechef séparée sous la même forme de Terre. Ainsi, pour que cette objection soit valable, il faut qu'on me démontre la même différence entre la baze précipitée du Sel admirable préparé avec la Terre de l'Eau-mere du Sel marin, & celle qu'on sépare de celui qui a été fait avec le Sel marin même.

D'ailleurs nous nous accordons sur les faits, & il ne s'agit que de déterminer la dénomination la plus exacte.

Au reste, qu'une Terre alcaline puisse être précipitée par une autre, cela est prouvé par la précipitation de la Terre

ait, quantum ad perfectam solubilitatem salinam requiritur.

Sal vegetabile autem à Tartaro isto solubili per Cretam vel Calcem vivam reddito multum differt sapore, effectu medico, physico, chymico; nam hæc Terra rursus sub forma prioris Terræ à reliquo Sale separari potest. Qualem differentiam si quis inter Sal mirabile cum Sale parato, & eo qui cum Terra ista productus fuit, ostendere poterit, is totum negotium conficiet.

Cœterum circa experientias concordamus: dubium solum versatur circa accuratorem denominationem.

Quod autem Terra alcalina alia alias præcipitare

de l'Alun par les Fleurs ou par la Chaux
du Zinc.

Page 192. l. 1. lisez à la marge en sommaire
Avec le Borax.

Page 193. l. 2. de la note, les substances, liss.
ces substances.

Page 201. l. 13. j'ai trouvé grains, liss. de
grains.

Page 209. l. 21. purifié, liss. pur.

Page 210. A propos de la note, voici ce que
j'entens positivement.* Pour que la Terre
argilleuse devienne fusible dans le feu
avec la Terre vitrifiable, il n'est pas tou-
jours nécessaire d'ajouter à ce mélange
une Terre alcaline, ou une Terre gyp-
seuse, pourvu que la Terre vitrifiable
qu'on emploie soit par sa mixtion très
disposée & la vitrification. Or cette con-
dition se trouve dans le Quartz spathifère
que, & même dans tout Spath fusible
car toutes les pierres de cette nature mé-
lées en différentes proportions avec la
Terre argilleuse, fournissent toujours
des compositions qui coulent au feu plus
ou moins.

possit, apparet ex præcipitatione Terræ Alumin-
per Zincum, vel Flores Zinci.

* Mens mea potius hæc est. Ut Terra argillo-
cum Terra vitrescente fusibilis reddatur in igne, non
semper necesse est Terram alcalinam vel gypseam im-
si adjicere, sed effectus hic etiam sine iis impetratur
dummodò Terra vitrescens mixtionem ad vitrescen-
tiam proniorem continet: talis autem reperitur
Quartzò spathoso, & in omni Spatho fluxili, si
differenti proportionem cum Terra argillosa mixti-
ubi semper aliqua, modò major, modò minor, fluxi-
xilitas emergit.

Page 213. l. 15. matieres: me donnerent, ~~ôtez~~
les deux points.

Page 217. l. 10. Laurenderg, *lis.* Laurem-
berg.

Page 272. l. 18. sa transparence, *lis.* sans
transparence.

Page 319. l. 23 & 24. Argille brûlée, *lis.*
Argille blanche brûlée.

Page 363. l. 20. putrifiées, *lis.* putréfiées.

Fin des Corrections & Eclaircissemens.

T A B L E
D E S E F F E T S
D E S M É L A N G E S D I F F É R E N T S
D E S T E R R E S
D E
A L I T H O G E O G N O S I E ,
D E M. P O T T.

T A B L E

DES EFFETS

DES MÉLANGES DIFFÉRENTS

DES TERRES

DE LA LITHOGEOSIS

DE M. POTT.

CHAPITRE PREMIER.

DES TERRES ALCALINES OU CALCAIRES

En prenant pour exemple la Craye.

Ces Terres se dissolvent par les Acides avec des Sels fusibles

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
La Craye.	Seule.	Ne se fond point.	
La Craye. Sel Alkali.	3. Part. 1. Part.	Ne se fond point	Chaux Opaquee.
Craye. Sel Alkali.	2. Part. 1. Part.	Un corps.	Opaquee.

T A B L E

DES EFFETS DES MÉLANGES DIFFÉRENTS DES TERRES DE LA LITHOGEOSIE, DE M. POTT.

CHAPITRE PREMIER. DES TERRES ALCALINES OU CALCAIRES, *En prenant pour exemple la Craye.*

es Terres se dissolvent par les Acides avec des Sels fusibles.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
		12.	3.
	Friable & Spongieuse.	18.	15.
Jaunâtre.	Fort lié.	18.	21.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Craye. Sel Alkali.	1. Part. 1. Part.	Une masse.	Transparent.
Craye. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Un verre.	Transparent.
Craye. Sel Alkali.	1. Part. 3. Part.	A percé le creuset.	
Craye. Sel Alkali. Caustique.	2. Part. 1. Part.	Ne se fond point.	
Corne de Cerf calcinée. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Une masse.	Opaque.
Chaux lavée. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Une masse fondue.	Opaque.
Osteocolle. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Une masse bien fondue.	Opaque.
Craye. Salpêtre.	1. Part. 4. Part.	Ne se fond point.	
Craye. Sel commun.	1. Part. 2. Part.	Ne se fond point.	
Craye. Sel admirable.	1. Part. 2. Part.	Un verre.	Transparent.

V

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Jaunâtre.	Chrysolite.	18.	24.
Jaune verdâtre.	Assez dur.	19.	3.
		19.	7.
		19.	11.
Grise.		19.	16.
D'un gris blanc.		19.	19.
Couleur de lait.	Bien liée.	19.	23.
		20.	3.
		20.	19.
Jaune noirâtre.	Compacte.	20.	21.

ME'LANGES.	PROPORTION.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Craye. Fiel de verre.	1. Part. 1. Part.	Ne se fond point.	
Craye. Fiel de verre.	1. Part. 2. Part.	Un verre.	Transparent
Craye. Fiel de verre.	1. Part. 3 Part.	Perce le creuset.	
Craye. Sel Amm. fixé.	1. Part. 2. Part.	Perce le creuset.	
Dans un creuset doublé.	Idem.	Un verre.	Transparent
Craye. Borax.	2. Part. 1. Part.	Un beau verre.	Transparent
Craye. Borax.	1. Part. 1. Part.	Un verre.	Transparent
Craye. Borax.	1. Part. 2. Part.	Un verre.	Transparent
Craye. Sel microcosm.	2. Part. 1. Part.	Matiere vitreuse.	
Craye. Sel microcosm.	1. Part. 1. Part.	Ne se fond point	

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
		20.	24.
Verdâtre.		20.	27.
		21.	6.
		21.	14.
Verd Jaunâtre.	Compacte.	21.	17.
Verd.	Compacte.	21.	25.
Jaunâtre.		21.	28.
Jaune.		22.	16.
Verdâtre.		22.	13.
		22.	19.

ME'LANGES.	PROPORTION.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Craye. Sel microcosm.	1. Part. 2. Part.	Matiere peu cuite.	
Craye. Sel microcosm.	1. Part. 3. Part.	Une masse.	Opaque.

Avec les Verres.

Craye. Verre blanc.	2. Part. 7. ^e Part.	Ne se fond point.	Opaque.
Craye. Verre blanc.	3. Part. 2. Part.	Matiere cassante.	
Craye. Verre blanc.	1. Part. 1. Part.	Matiere coulante.	
Craye. Verre blanc	2. Part. 3. Part.	Se fond ensemble.	Opaque.
Craye. Verre blanc.	1. Part. 3. Part.	Beau verre.	Transpare
Craye. Verre de cristal.	1. Part. 4. Part.	Un verre.	Transpare



COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
	Peu liée.	22.	22.
Blanchâtre.	Poréuse.	22.	25.

Avec les Verres.

Couleur d'Améthiste.	Un peu lié.	24.	2.
	Point liée.	24.	12.
Blanchâtre.	Presque point liée.	24.	15.
Couleur de lait.		24.	22.
Un peu laiteux.	Feu avec l'acier.	24.	28.
Verdâtre.	Feu avec l'acier.	25.	7.



ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
------------	--------------	------------	---------------

Avec les Verres & les Chaux de plomb.

Craye.	2. Part.	En toutes proportions.	
Verre de plomb	1. Part.	Plomb réduit.	
Craye.	2. Part.		
Minium,	1. Part.	Un verre.	Transparent.
Craye.	1. Part.		
Minium.	2. Part.	Beau verre.	Transparent.
Minium.	Seul.	Beau verre.	Transparent.
Chaux vive.	2. Part.		
Minium,	1. Part.	Masse de terre,	

Avec les Terres vitrifiables.

Craye.	1. Part.	Une partie	
Verre d'Antim.	2. Part.	en Regule.	
Spath Alcalin.	En toutes proportions.	Masse friable.	
Sable.			
Spath Alcalin.	6. Part.		
Quartz	4. Part.	Masse.	Opaque.
spathique.			

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec les Verres & les Chaux de plomb.</i>			
Cendre verte.		25.	15.
Verdâtre.	Feu contre l'acier.	28.	18.
Verd.		29.	1.
Jaune.	Assez compacte.	29.	6.
Brun jaunâtre.	Mal liée.	29.	15.
<i>Avec les Terres vitrifiables.</i>			
		29.	20.
		30.	10.
Rougeâtre.		32.	26.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Spath Alcalin. Quartz spathique.	2. Part. 4. Part.	S'est bien fondu.	
Spath Alcalin. Quartz spathique.	1. Part. 1. Part.	Masse très-bien fondue.	
Craye. Quartz spathique.	En toutes proportions.	Toujours bien fondu.	
Marbre blanc. Quartz spathique.	2. Part. 1. Part.	Très-bien fondu.	
Craye. Spath fusible.	En toutes proportions.	S'est toujours bien fondu.	
Marbre blanc. Spath fusible.	En routes proportions.	S'est toujours bien fondu.	Souvent Opa
Chaux lavée & calcinée. Spath fusible.	4. Part. 3. Part.	Un corps.	Comme une Opale

Avec les Terres argilleuses.

Craye. Argille.	9. Part. 4. Part.	Une masse.	
Craye. Argille.	3. Part. 1. Part.	Comme ci-dessus.	

XIII

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
		33.	6.
		33.	9.
		33.	16.
		33.	21.
	Feu contre l'acier.	34.	27.
ris ou couleur de lait.		35.	24.
Blanchâtre rayée.		40.	3.

Avec les Terres argilleuses.

Blanche.	Friable.	41.	6.
		41.	9.

XIV

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Craye. Argille.	6. Part. 4. Part.	Un corps.	Opaque.
Craye. Argille.	1. Part. 2. Part.	Un corps point fondu.	Opaque.
Craye. Argille.	2. Part. 1. Part.	Comme ci-dessus.	
Spath Alcalin. Argille.	1. Part. 4. Part.	Une masse.	Opaque.



COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
	Dur & lié.	41.	11.
ris blanchâtre.	Dur.	41.	14.
		41.	15.
	Bien liée.	41.	19.



CHAPITRE SECONDO.

DES TERRES ET DES PIERRES GYPSEUSES

En prenant pour exemple l'Albâtre calciné.

Ces Terres ne se dissolvent point dans les Acides,,

Avec le Sel alcali.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Albâtre. Sel Alcali.	2. Part. 1. Part.	Un corps non fondu.	Opaque
Albâtre. Sel Alcali.	1. Part. 1. Part.	Une masse.	Opaque
Albâtre. Sel Alcali.	1. Part. 2. Part.	Un verre.	Opaque

Avec le Salpêtre.

Albâtre. Salpêtre.	1. Part. 2. Part.	Une masse.	Opaque
Albâtre. Salpêtre.	1. Part. 2. Part.	Une masse.	Opaque
Albâtre. Salpêtre.	1. Part. 4. Part.	Passé au travers du creuset.	

CHAPITRE SECOND.

DES TERRES ET DES PIERRES GYPSEUSES,

En prenant pour exemple l'Albâtre calciné.

Ces Terres ne se dissolvent point dans les Acides,
Avec le Sel alcali.

COULEUR.	LIAISON ET DURETE.	PAGE.	LIGNE.
Couleur de lait.	Friable.	68.	21.
Blanche ou Jaune.	Poreuse.	69.	11.
Noirâtre.	Ecumeux.	69.	24.

Avec le Salpêtre.

Blanche.		70.	6.
Blanche.	Bien liée.	70.	8.
		70.	14.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
------------	--------------	------------	------------

Avec l'Arsenic fixé.

Albâtre.	2. Part.	Une masse.	Opaque.
Arsenic fixé.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Une masse.	
Arsenic fixé.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Perce le creuset.	
Arsenic fixé.	2. Part.		

Avec le Sel commun & le Sel admirable.

Albâtre.	1 Part.	Un corps salin.	Opaque.
Sel commun.	2. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Un verre.	Transparent
Sel commun.	4. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Un verre.	Transparent
Sel admirable.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Un beau verre.	Transparent
Sel admirable.	2. Part.		

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec l'Arsenic fixé.</i>			
Blanche.		70.	14.
Blanchâtre.	Aigre.	70.	18.
		70.	22.
<i>Avec le Sel commun & le Sel admirable.</i>			
Blanc.		70.	25.
Jaune verdâtre.		71.	2.
Jaune verdâtre.		71.	6.
Verd jaunâtre.		71.	8.

ME'LANGES.

PROPORTIONS.

RE'SULTAT.

TRANSPARENCES.

Avec le Fiel de verre.

Albâtre.	1. Part.	Perce le creuset.	
Sel Amm. fixé.	1. Part.		
Albâtre.	2. Part.	Ne se fond point.	
Fiel de verre.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Fiel de verre.	2. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Sel microcosm.	1. Part.		

Avec le Borax.

Albâtre.	2. Part.	Beau verre.	Transparent.
Borax calciné.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Beau verre.	Transparent.
Borax calciné.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Beau verre.	Transparent.
Borax calciné.	2. Part.		

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec le Fiel de verre.</i>			
		71.	15.
Blanc.	Reste en poudre.	72.	1.
Brune grisâtre.	Bien liée.	72.	7.
Blanchâtre.	Peu liée.	72.	13.
<i>Avec le Borax.</i>			
Jaune.		72.	24.
Plus jaune.		73.	1.
Jaune foncé.		7.	4.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
------------	--------------	------------	------------

Avec le Verre blanc.

Albâtre.	10. Part.	Une masse.	Opaque.
Verre blanc.	1. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Une masse.	Moins opaque.
Verre blanc.	1. Part.		
Albâtre.	2. Part.	Une meilleure masse.	Opaque.
Verre blanc.	3. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Verre blanc.	2. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Se fond bien.	Opaque.
Verre blanc.	4. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Belle masse porcelaine.	Opaque.
Verre blanc.	6. Part.		
Albâtre.	1. Part.	Belle masse.	Encore Opa
Verre blanc.	12 Part		

Avec le Verre & la Chaux de plomb.

Albâtre.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Verre de plomb.	1. Part.		

COULEUR.	LIAISON. ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec le Verre blanc.</i>			
Grisâtre.	Spongieuse & Friable.	73.	10.
Blanchâtre.	Peu liée.	73.	15.
	Plus compacte.	73.	25.
Très-blanche.	Très-compacte.	73.	18.
Couleur de lait.		74.	3.
Couleur de lait.	Fait feu avec l'acier.	74.	9.
Couleur de lait.	Fait feu avec l'acier.	74.	22.
<i>Avec le Verre & la Chaux de plomb.</i>			
Jaunâtre.	Spongieuse.	75.	11.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Albâtre. Verre de plomb	1. Part. 2. Part.	Une masse.	Un peu op
Albâtre. Verre de Plomb.	1. Part. 4. Part.	A percé le creuset.	Opaque
Albâtre. Minium.	2. Part. 1. Part.	Une masse peu fondue.	Opaque
Albâtre. Minium.	1. Part. 2. Part.	Une masse cassante.	Opaque
Albâtre. Verre d'Antim.	1. Part. 2. Part.	Une masse poreuse.	Opaque
Albâtre. Craye.	1. ou 2. Part. 2. ou 1. Part.	Une masse.	Opaque
<i>Avec les Terres alcalines & vitrifiables.</i>			
Albâtre. Spath fusible & Craye.	2. Part. 1. Part.	Beau verre.	Transpare
Albâtre. Spath fusible Craye.	1 Part. 1. Part. 1 Part.	Belle masse.	Transpare
Albâtre. Spath fusible. & Craye.	1. Part. 2. Part.	Une masse.	Opaque

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Jaune.	Mieux liée.	75.	18.
Jaunâtre.	Ecumeuse.	76.	3.
Jaune.	Peu liée.	76.	14.
Noirâtre.	Le plomb réduit.	76.	23.
Jaune.	Peu liée.	76.	28.
Blanche.	Peu liée.	77.	21.

Avec les Terres alcalines & vitrifiables.

Verdâtre.	Dur.	78.	8.
	Moins liée.	78.	12.
Noire.	Bien fondue.	78.	17.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Albâtre. Sable blanc.	En toutes proportions.	Une masse.	Opaque
Albâtre. Sable & verre blanc.	1. Part. 2. Part.	Masse compacte.	Peu transparent
Albâtre. Quartz.	En toutes proportions.	N'a point fondu.	
Albâtre. Spath fusible.	En toutes proportions.	S'est bien fondu.	Assez transparent

Avec les Terres argilleuses.

Albâtre. Argille.	$1\frac{1}{2}$ Part. 1. Part.	Masse compacte.	Demi transparent
Albâtre. Argille.	$1\frac{1}{2}$ Part. 1. Part.	Une matiere compacte.	Demi transparent
Albâtre. Argille.	2. Part. 1. Part.	N'a point fondu.	Cendree
Albâtre. Argille.	5. Part. 6. Part.	S'est assez bien fondu.	
Albâtre. Argille.	1. Part. 2. Part.	N'a point fondu.	Cendree

XXVII

COULEUR.	LIAISON ET DURETE.	PAGE.	LIGNE.
Blanchâtre.	Très-peu liée.	78.	28.
	Feu avec l'acier.	79.	27.
Blanc.	Friable.	80.	11.
Jaunâtre.		80.	23.
<i>Avec les Terres argilleuses.</i>			
D'un blanc jaunâtre.	Feu avec l'acier.	83.	8.
	Feu avec l'acier.	85.	2.
Grise.	Friable.	85.	8.
		85.	22.
Grise.	Friable.	86.	1.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Albâtre. Craye. Argille.	1. Part. 1. Part. 2. Part.	Une masse fondue.	
Albâtre. Craye. Argille.	1. Part. 1. Part. 3. Part.	Une masse fondue.	Très-peu transparent.
Albâtre. Craye. Argille. Borax.	1. Part. 1. Part. 1. Part. Un peu.	Beau verre.	Transparent.

Avec des Terres vitrifiables.

Albâtre. Argille. Cailloux.	Parties égales.	Se fond bien.	Peu transparent.
Albâtre. Argille. Cailloux.	1. Part. 2. Part. 2. Part.	Se fond bien.	Opaque.
Albâtre. Cailloux. Argille.	2. ou 1. Part. 1. ou 2. Part. 4. Part.	Une masse.	Opaque.
Albâtre. Argille. Cailloux.	4. Part. 4. Part. 1. Part.	Se fond mal.	
Albâtre. Argille. Spath fusible.	Parties égales.	Se fond bien.	Peu transparent.



COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Jaunâtre.	Mieux liée.	50.	7.
Jaunâtre.		50.	13.
Jaune.		90.	23.

Avec des Terres vitrifiables.

Couleur de lait.	Feu avec l'acier.	91.	22.
Couleur de lait.		92.	26.
	Un peu friable.	52.	5.
	Poreux.	93.	5.
	Compacte & dur	93.	26.



CHAPITRE TROISIÉME

DES TERRES ARGILLEUSES.

Ces Terres ne se fondent point sans addition , deviennent dures dans le feu , & ne se dissolvent point dans les Acides.

Avec les Sels.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Argille. Sel Alkali. Caustique.	1. Part. $\frac{1}{10}$ Part.	Une masse compacte.	Opaque.
Argille. Sel Alkali.	2. Part. 1. Part.	N'a point fondu.	Opaque.
Argille. Sel Alkali.	1. Part. 1. Part.	Un corps.	Opaque.
Argille. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Une masse vitrifiée.	Transparente.

Avec le Salpêtre.

Argille. Salpêtre.	1. Part. 2. Part.	S'est fondu.	Opaque.
Argille. Salpêtre.	1. Part. 4. Part.	Des scories salines.	Opaque.

CHAPITRE TROISIÈME.

DES TERRES ARGILLEUSES.

Les Terres ne se fondent point sans addition , deviennent dures dans le feu , & ne se dissolvent point dans les Acides.

Avec les Sels.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Grisâtre.	Feu avec l'acier.	125.	8.
Grisâtre.	Très-peu lié.	126.	23.
	Mieux lié.	126.	28.
Jaunâtre.	Bien liée.	127.	2.

Avec le Salpêtre.

Jaunâtre.		127.	8.
Rouges.		127.	13.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Argille.	1. Part.	Scories salines.	Opaques.
Salpêtre.	6. Part.		

Avec l'Arsenic fixé.

Argille.	1. Part.	Belle masse.	Transparent.
& Arsenic fixé.	1. Part.		
Argille.	1. Part.	S'est bien vitrifié.	Plus transparent.
Arsenic fixé.	2. Part.		

*Avec les Sels commun , admirable , ammoniac fixé
fusible , microcosmiq.*

Argille.	1. Part.	Masse spongieuse.	Opaque.
Sel commun.	2. ou 4. Part.		
Argille.	1. Part.	Masse bien cuite.	Opaque.
Sel admirable.	2. Part.		
Argille.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Sel admirable.	4. Part.		
Argille.	1. Part.	N'a point fondu.	
Sel Amm. fixé.	1. ou 2. Part.		
Argille.	1. Part.	Point fusible.	
Fiel de verre.	1, ou 2. Part.		

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Noires.		127.	17.
<i>Avec l'Arsenic fixé.</i>			
Jaune.	Bien liée.	128.	4.
Plus jaune.		128.	21.
<i>Avec les Sels commun , admirable , ammoniac fixé & fusible , microcosmiq.</i>			
Grisâtre.	Feu avec l'acier.	129.	18.
		130.	3.
Grisâtre.	Très-liée.	130.	8.
Couleur de chair.	Poreux.	130.	15.
	Très-liée.	130.	26.

MÉLANGES.	PROPORTIONS.	RÉSULTAT.	TRANSPARENCE.
Argille.	1. Part.	S'est fondu.	Opaque.
Sel microcosm.	1. Part.		
Argille.	1. Part.	S'est bien fondu.	Opaque.
Sel microcosm.	2. Part.		

Avec le Borax.

Argille.	1. Part.	Un verre.	Opaque.
Borax calciné.	1. Part.		
Argille.	2. Part.	Masse.	Opaque.
Borax.	1. Part.		
Argille.	3. Part.	Masse terreuse.	Opaque.
Borax.	1. Part.		

Avec les Verres blancs.

Argille.	10. Part.	Masse compacte.	Opaque.
Verre blanc.	1. Part.		
Argille.	2. Part.	Masse compacte.	Opaque.
Verre blanc.	1. Part.		
Argille.	1. Part.	Se fond bien.	Opaque.
Verre blanc.	1. Part.		

XXXIII

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Noir.	Compacte.	131.	10.
Grisâtre.	Compacte.	131.	11.

Avec le Borax.

Noir Jaunâtre.		131.	23.
Jaunâtre.	Feu avec l'acier.	131.	27.
		132.	7.

Avec les Verres blancs.

	Feu avec l'acier.	133.	4.
	Dure & faisant feu.	133.	27.
Gris blanc.	Feu avec l'acier.	133.	26.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
Argille. Verre blanc.	1. Part. 2. Part.	Se fond très-bien.	Opaque.
Argille. Verre blanc.	1. Part. 4. Part.	Se fondent encore mieux.	Comme une opale.

Avec le Verre & la Chaux de plomb.

Argille. Verre de plomb	3. Part. 1. Part.	Masse compacte.	Opaque.
Argille. Verre de plomb	1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Argille. Verre de Plomb	1. Part. 2. Part.	Beau verre.	Transparent
Argille. Minium.	1. ou 2. Part. 1. Part.	N'a point fondu.	
Argille. Minium.	1. Part. 2. Part.	Commence à fondre.	

Avec des Terres alcalines.

Argille. Chaux d'étain.	10. Part. 1. Part.	Une masse	Opaque.
----------------------------	-----------------------	-----------	---------

XXXIX

COULEUR.	LIAISON. ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Blanchâtre.	Feu avec l'acier.	134.	3.
Couleur de lait.	Feu avec l'acier.	134.	8.

Avec le Verre & la Chaux de plomb.

Jaunâtre.	Faisant feu avec l'acier.	134.	23.
Grisâtre.	Percée de trous.	134.	28.
Jaune.	Très-compacte.	135.	40.
		135.	15.
	Beaucoup de Plomb réduit.	135.	28.

Avec les Terres alcalines.

Blanche.		136.	5.
----------	--	------	----

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Argille calcinée. Craye.	1. Part. 1. Part.	Verre.	Transpare
Argille bleue. Craye.	1. Part. 1. Part.	Se fond peu.	Opaque
Argille. Marbre blanc. Verre blanc.	3. Part. 3. Part. 1. Part.	Masse compacte.	Opaque
Argille bleue. Albâtre calciné.	1. Part. 1. Part.	Se fond mieux qu'avec la craye.	Opaque
Argille. Albâtre. Craye. Minium.	3. Part. 1. Part. 1. Part. 1. Part.	Se fond bien.	Un peu op
Argille. Albâtre. Craye. Borax.	3. Part. 1. Part. 1. Part. 1. Part.	Un verre.	Transpare

Avec les Terres vitrifiables.

Argille. Cailloux.	3. Part. 1. Part.	Masse compacte.	Opaque
Argille. Cailloux.	1. Part. 1. Part.	Masse bien compacte.	Opaque
Argille. sable blanc.	2. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Jaune.		136.	19.
Jaune.		137.	3.
Jaunâtre.	Faisant feu avec l'acier.	137.	21.
Jaune grisâtre.		138.	2.
Jaunâtre.		138.	21.
Jaune foible.	Topaze.	138.	28.

Avec les Terres vitrifiables.

Blanche.	Fait feu avec l'acier.	140.	17.
Moins blanche.	Feu avec l'acier.	140.	23.
Blanchâtre.	Friable.	140.	28.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Argille. Sable blanc.	1. Part. 2. Part.	Masse compacte.	Opaque.
Argille. Sable blanc.	1. Part. 2 $\frac{1}{2}$ Part.	Masse bien cuite.	Opaque.

Avec des Compositions.

Argille. Spath fusible.	2. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Opaque.
Argille. Sable. Verre de Plomb.	6. Part. 12. Part. 4. Part.	Masse bien fondue.	Pleines de bulles.
Argille. Sable. Verre blanc. Arsenic.	6. Part. 12. Part. 6. Part. 2. Part.	Se fond assez bien.	
Argille. Sable. Verre blanc. Arsenic.	1. Part. Parties égales.	Masse bien fondue.	
Bol blanc. Craye. Quartz.	Parties égales.	Se fond très-bien.	Demi transparent.
Bol blanc. Craye. Quartz Borax.	Parties égales. Un peu.	Se fond plus vite.	Demi transparent.



COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
	Feu avec l'acier.	141.	9.
Blanche.		141.	15.

Avec des Compositions.

Blanchâtre.		141.	23.
		142.	9.
	Jette de l'écume.	142.	14.
Jaunâtre.		142.	20.
D'un blanc de lait.	Comme une opale.	142.	24.
D'un blanc de lait.	Comme une opale.	143.	2.



CHAPITRE QUATRIÈME

DES TERRES VITRIFIABLES.

En prenant pour exemple, le Sable blanc ou le Caillou calciné

Ces Terres ne se dissolvent point dans les Acides, deviennent friables dans le feu, sans devenir ni chaux, ni plâtre, font feu frappées contre l'acier, & seules ne se vitrifient point

Avec les Sels alcalis.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Cailloux. Sel Alkali.	1. Part. 3. ou 4. ou 6. Part.	Donne le Liquor silicum.	
Cailloux. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Un bon verre.	Transparent.
Cailloux. Alkali pur.	2. ou 3. Part. 1 Part.	Une masse bien fondue.	
Quartz. Alkali.	4. Part. 1. Part.	Entre bien en fusion.	Transparent.
Caillou. Alkali.	5. Part. 1. Part.	Une masse.	Opaque.
Spath quartzique. Alkali.	3. Part. 1. Part.	Une masse	Opaque.

CHAPITRE QUATRIÈME.

DES TERRES VITRIFIABLES,

En prenant pour exemple, le Sable blanc ou le Caillou calciné.

Ces Terres ne se dissolvent point dans les Acides, deviennent friables dans le feu, sans devenir ni chaux, ni plâtre, font feu frappées contre l'acier, & seules ne se vitrifient point.

Avec les Sels alcalis.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
	S'en va. Per deliquium.	173.	3.
		176.	20.
Blanchâtre.	Feu avec l'acier.	177.	18.
		178.	4.
Blanche	Poreuse.	178.	10.
Couleur de lait.	Feu avec l'acier.	178.	22.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Spath quartzique. Alcali	1. Part. 3. Part.	Masse de verre.	Assez transparent
Spath fusible. Alcali.	1. Part. 3. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Spath fusible. Alcali.	3. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Spath fusible. Alcali.	4. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Peu transparre
Spath fusible. Alcali.	6. Part. 1. Part.	Bien moins fondue.	Opaque.
<i>Avec l'Arsenic.</i>			
Cailloux & Alcali. Arsenic.	2. Part. } 1. Part. } 2 gros. 2. grains.	Verre.	Transparent
Cailloux & Alcali. Arsenic.	2. 1 art. } 1. Part. } 2. gros 8. grains.	Verre.	Opaque.
Cailloux & Alcali. Arsenic.	2. Part. } 1. Part. } 2. gros. 16. grains.	Verre.	Encore moi transparent

XLVII

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Verdâtre.		179.	1.
Noire.		179.	12.
Verte noirâtre.	Feu avec l'acier.	179.	15.
Brunâtre.		180.	9.
D'un brun grisâtre.	Poreuse.	180.	16.
<i>Avec l'Arsenic.</i>			
Un peu laiteux.		182.	22.
Blanc.		182.	27.
Encore plus blanc.		183.	2.

ME'LANGES.

PROPORTIONS.

RE'SULTAT.

TRANSPARENCE.

Avec le Salpêtre.

Cailloux.

1. Part.

Masse fusible.

Salpêtre.

3. Part.

Cailloux.

1. Part.

Entre bien
en fusion.

Salpêtre.

1. Part.

Opaque.

Cailloux.

2. Part.

Masse bien
fondue.

Salpêtre.

1. Part.

Cailloux

3. Part.

Une masse
poreuse.

Salpêtre.

1. Part.

Opaque.

Avec l'Arsenic fixé.

Cailloux.

2. Part.

Une masse.

Arsenic fixé.

1. Part.

Opaque.

Cailloux.

1. Part.

Une masse.

Arsenic fixé.

1. Part.

Opaque.

Cailloux.

1. Part.

Une masse.

Arsenic fixé.

2. Part.

Opaque.

COULEUR.	LIASON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNÉ.
<i>Avec le Salpêtre.</i>			
	S'en va. Per deliquium.	184.	5.
Blanc de lait.	Feu avec l'acier.	184.	16.
Couleur de pourpre.		184.	21.
Très-blanche.	Feu avec l'acier.	185.	9.
<i>Avec l'Arsenic fixé.</i>			
Blanchâtre.	Poreuse.	185.	16.
D'un verd jaunâtre.	Poreuse.	185.	21.
D'un verd jaunâtre.	Poreuse.	186.	2.

ME'LANGES.

PROPORTIONS.

RE'SULTAT.

TRANSPAREE

Avec les Sels communs.

Cailloux.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Sel commun.	1. ou 2. Part.		
Cailloux.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Sel commun.	4. Part.		
Cailloux.	1. Part.	Une masse	Opaque.
Sel commun.	6. Part.	cuite.	

Avec l'Ammoniac fixé & le Sel admirable.

Cailloux	En toutes proportions.	Une masse non fondue.	Opaque.
Sel Amm, fixé.			
Cailloux.	1. Part.	Une masse bien cuite.	Opaque.
Sel admirable.	1. Part.		
Cailloux.	1. Part.	Une masse cuite.	Couverte de bulles
Sel admirable.	2. ou 3. Part.		
Cailloux.	1. Part.	Une masse.	Opaque.
Sel admirable.	4. Part.		

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
----------	-----------------------	-------	--------

Avec les Sels communs.

Jaunâtre.	Poreuse & peu liée.	186.	22.
Jaune obscure.	Bien liée.	187.	1.
Jaunâtre.		187.	4.

Avec l'Ammoniac fixé & le Sel admirable.

Blanchâtre.	Poreuse.	187.	10.
	Spongieuse feu avec l'acier.	187.	21.
	Feu avec l'acier.	187.	26.
Blanchâtre.	Point compacte.	188.	6.

ME'LANGES.

PROPORTIONS.

RE'SULTAT.

TRANSPARENS.

Avec le Fiel de verre & Sel microcosmiqu.

Cailloux. Fiel de verre.	En toutes proportions.	Une masse.	Opaque..
Cailloux. Sel microcosm.	En toutes proportions.	Une masse.	Opaque..

Avec le Borax.

Cailloux. Borax calciné.	3. Part. 1 Part.	Entre un peu en fusion.	Opaque..
Sable. Borax calciné.	2. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Point très transparent
Caillou. Borax. Alcali ou Salpêtre.	2. Part. 1. Part. Un peu.	Beau verre.	Transparent
Cailloux. Borax. Albâtre.	4. Part. 2. Part. 1. Part.	Entre en belle fusion.	Opaque.
Cailloux. Borax. Craye.	4. Part. 2. Part. 1. Part.	Masse encore mieux fondue.	Opaque..

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
----------	------------------------	-------	--------

Avec le Fiel de verre & Sel microcosmiq.

Grise jaunâtre.	Liée & feu avec l'acier.	189.	4.
Grise.	Poreuse & friable.	189.	17.

Avec le Borax.

	Feu avec l'acier.	193.	2.
	Feu avec l'acier.	193.	8.
Suscept'bles des couleurs.	Base des fondants.	193.	14.
Blanche.	Très-égale.	194.	21.
Très-blanche	Et plus compacte.	195.	4.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
------------	--------------	------------	--------------

Avec la Craye & le Sel alcali.

Cailloux. Albâtre. Sel Alcali.	4. Part. 1. Part. 2. Part.	Masse bien fondue.	Opaque..
Cailloux. Craye. Sel Alcali.	4. Part. 1. Part. 2. Part.	Verre mieux fondu.	Transparen.
Cailloux. Craye. Sel Alcali.	3. Part. 1. Part. 1. Part.	Un verre.	

Avec les Verres blancs.

Cailloux. Crystal.	1. Part. $\frac{1}{10}$ Part.	Belle masse.	Opaque..
Cailloux. Crystal.	1. Part. 1. Part.	Une masse bien cuite.	Opaque..
Cailloux. Verre blanc.	1. Part. 2. Part.	Une masse fondue.	Opaque..
Cailloux. Verre blanc.	1. Part. 8. ou 10. Part.	Masse mieux fondue.	Opaque..

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
----------	-----------------------	-------	--------

Avec la Craye & le Sel alcali.

Blanche.	Fort écumeuse.	195.	19.
Verd.		195.	24.
Blanchâtre.	Bien compacte.	196.	14.

Avec les Verres blancs.

Blanche.	Feu avec l'acier.	196.	23.
Grisâtre.		197.	2.
Blanchâtre.	Ecumeuse.	197.	5.
Beau blanc de lait.	Compacte. Feu avec l'acier.	197.	18.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
------------	--------------	------------	------------

Avec le Verre de plomb.

Cailloux. Verre d'Antim.	1. Part. 1. ou 2. Part.	Une masse bien fondue.	Transparent
Cailloux. Verre de plomb.	1. Part. 1. Part.	Une masse bien fondue.	Opaque.
Cailloux. Verre de plomb.	1. Part. 2. Part.	Une masse bien fondue.	Opaque.
Cailloux. Verre de plomb	1. Part. 4. Part.	Une belle masse.	Transparent

Avec la Chaux de plomb.

Sable. Minium.	2. Part. 1. Part.	Masse non fondue.	Opaque.
Sable. Minium.	1. Part. 1. Part.	Une masse un peu fondue.	Peu transparent
Cailloux. Minium.	1. Part. 2. Part.	Une masse bien fondue.	Transparent
Limon lavé. Minium.	1. Part. 1. Part.	Beau verre.	Transparent

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec le Verre de plomb.</i>			
Jaune brun.	Compacte.	198.	7.
Jaunâtre.	Poreuse.	198.	17.
D'un gris jaunâtre.		198.	20.
Jaunâtre.	Compacte.	198.	27.
<i>Avec la Chaux de plomb.</i>			
Jaune.	Très-liée. Feu avec l'acier.	200.	10.
	Ecumeuse.	200.	16.
Beau jaune.	Compacte & feu avec l'acier.	200.	21.
Jaune verdâtre.	Feu avec l'acier.	201.	8.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Argille bleue.	1. Part.	Beau verre.	Un peu obsc
Minium.	1. Part.		
Terre rouge figillée.	1. Part.	Un beau verre.	Transparenn
Minium.	1. Part.		
<i>Avec du Spath fusible.</i>			
Cailloux.	En toutes proportions.	Une masse.	
Spath quartzique.			
Cailloux.	1. Part.	Une masse point fondue.	Opaque
Spath fusible.	2. Part.		
Cailloux.	1. Part.	Comme ci-dessus.	Plus opaques
Spath fusible.	1. Part.		
Cailloux.	2. Part.	Ne s'est point fondu.	
Spath fusible.	1. Part.		



COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Jaune.	Moins compacte.	201.	22.
D'un jaune brun.	Compacte.	202.	1.

Avec le Spath fusible.

	Compacte.	212.	14.
	Très-dure & très-compacte.	213.	9.
		213.	15.
Plus blanc.	Friable.	213.	18.



T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECHNIQUE

DE LA TOPAZE

D E S A X E.

Avec les Sels alcalis.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENS
Topaze.	Seule	Perd son éclat.	Opaque.
Topaze calc.	1. Part.	Point fondue.	Opaque.
Alcali pur.	1. Part.		
Topaze calc.	1. Part.	Masse point fondue.	Opaque.
Alcali caustiq.	3. Part.		
Topaze calc.	1. Part.	Commence à fondre.	Opaque.
Alcali.	8. Part.		
Topaze calc.	1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Alcali.	8. Part.		
Borax.	Un peu.		
Topaze calc.	2. Part.	Verre fondu.	Transparent
Alcali.	1 Part.		
Borax calciné.	1. Part.		

T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECNIQUE

DE LA TOPAZE

DE S A X E.

Avec les Sels alcalis.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Lait trouble.	Friable.	261.	10.
Jaune pâle.		262.	4.
Verdâtre.		262.	14.
Albâtre blanc.		262.	20.
gathe blanche.		263.	13.
Jaune.		263.	25.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Topaze calc. Alcali. Borax calciné. Saffre.	4. Part. 2. Part. 1. Part. Trè -peu.	Masse bien fondue.	Opaque

Avec le Nitre.

Topaze calc. Nitre. Borax calciné.	1. Once. $\frac{1}{2}$ Once. 6. Dragmes.	Masse point fondue.	
Topaze calc. Nitre. Borax calciné. Cryftaux de verd de gris. Hémalite.	2. Onces. $\frac{1}{2}$ Once. $\frac{1}{2}$ Once. 45 grains. 20. grâins.	Masse bien fondue.	Opaque
Topaze calc. Nitre. Borax. Pourpre d'or.	2. Onces. $\frac{1}{2}$ Once. $\frac{1}{2}$ Once. Un peu.	Masse bien fondue.	Opaque
Topaze calc. Nitre. Borax.	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Opaque
Topaze calc. Nitre. Borax. Cryftaux de verd de gris.	8. Part. 8. Part. 4. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque

Avec le Borax.

Topaze calc. Borax calciné.	2. Part. 1. Part.	Commence à fondre.	Opaque
--------------------------------	----------------------	-----------------------	--------

LXIII

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Brune ou noirâtre.		264.	8.
<i>Avec le Nitre.</i>			
		264.	24.
Rouge.		265.	2.
Rouge.	Or réduit à la surface.	265.	9.
Bien jaune.	Se gonfle facilement.	265.	15.
Sire d'Espagne.		265.	22.
<i>Avec le Borax.</i>			
Blanc le Porcelaine.	Pleine d'écume.	266.	3.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Topaze calc. Borax calciné. Verd de montag.	6. Dragmes. 3. Dragmes. 2. Dragmes.	Masse fon. due.	Opaque
Topaze calc. Borax calciné.	1. Part. 1. Part.	Belle masse fondue.	Transpare
Topaze calc. Sel de Glauber. Borax.	1. Part. 3. Part. Un peu.	Masse fondue.	Opaque
<i>Avec le Sel microcosmique.</i>			
Topaze calc. Sel microcosm. Saffre.	1. Part. 2. Part. Un peu.	Masse fondue.	Opaque
Topaze calc. Sel microcosm. Verd de montag.	1 $\frac{1}{2}$ Once. 6. Dragmes. 3. Dragmes.	Masse fondue.	Opaque
Topaze calc. Sel microcosm. Saffre.	1. Part. 1. Part. Un peu.	Masse qui se fond aisément.	Transpare
Topaze calc. Sel microcosm. Pourpre d'or.	1. Part. 1. Part. Un peu.	Masse fondue.	Opaque
Topaze calc. Sel microcosm.	1. Part. 2. Part.	Masse bien fondue.	Un peu opa

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Verte.	Sort du creuset.	266.	8.
Jaunâtre.		266.	14.
Blanc de porcelaine.		166.	24.
<i>Avec le Sel microcosmique.</i>			
Blanc de lait bleuâtre.		267.	5.
Blanc de lait jaunâtre.		267.	16.
Belle couleur bleue.		267.	21.
D'un blanc jaunâtre.		267.	28.
Blanche.	Comme une agate.	268.	7.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
------------	--------------	------------	--------------

Avec les Chaux metalliques.

Topaze calc. Verre d'Antim.	1. Part. 1. Part.	Masse pleine d'écumes.	Opaques.
Topaze calc. Minium.	2. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaques.
Topaze calc. Minium.	1. Part. 2. Part.	Masse fondue.	Transparenc.
Topaze. Cendre de cuivre.	1. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Opaques.
Topaze. Alcali. Verd de montag.	1. Once. $\frac{1}{2}$ Once. 3. Dragmes.	Masse bien fondue.	Opaques.
Topaze calc. Lune cornée.	1. Part. $\frac{1}{2}$ Part.	Masse point fondue.	Opaques.

Avec la Craye d'Espagne.

Topaze. Craye lavée.	1. Part. 2. Part.	Masse point fondue.	Opaques.
Topaze. Craye lavée.	1. Part. 3. Part.	Masse fondue.	Blanc jaunâ.

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
----------	------------------------	-------	--------

Avec les Chaux metalliques.

Jaunâtre.	Fait feu contre l'acier.	268.	17.
Blanc de porcelaine.	Fait feu contre l'acier.	268.	26.
Jaune.	Fait feu contre l'acier.	269.	7.
Rougeâtre.		271.	7.
Blanchâtre avec des taches jaunes.	Pleine de trous.	271.	13.
Jaune rougeâtre.		271.	21.

Avec la Craye d'Espagne.

		272.	7.
Pleine de trous.		272.	14.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCY.
Topaze Craye lavée ou Marbre.	1. Part. 4. Part.	Restent sans fondre.	
Topaze. Glacies Mariæ.	1. Part. 3. Part.	Masse peu fondue.	Opaque.
Topaze. Craye d'Espagne. Alcali.	4. Part. 4 Part. 6. Part.	N'ont point fondu.	
Topaze. Craye d'Espagne. Alcali.	3. Part. 1 Part. 3. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Topaze. Craye d'Espagne. Alcali. Borax calc.	2. Part. 2 Part. 2. Part. 1. Part..	Masse fondue.	Opaque.
Topaze. Alcali. Craye d'Espagne Borax calciné.	6. Part. 6. Part. 1. Part. 2. Part.	Belle masse bien fondue.	Opaque.

Avec le Spath fusible.

Topaze. Spath fusible.	1. Part. 2. Part.	Fusion tendre.	Opaque.
Topaze. Spath fusible.	1. Part. 1. Part.	Masse encore mieux fondue.	Opaque.
Tepaze. Spath fusible.	2. Part. 1. Part.	Masse très-bien fondue.	Transparent.

LXIX

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
		273.	2.
Blanche.	Peu liée.	273.	5.
		273.	10.
	Pleine d'écumes.	273.	12.
Blanc cendré.	Agathe pleine de trous.	273.	17.
Blanchâtre.	Belle Agathe.	273.	23.
<i>Avec le Spath fusible.</i>			
Blanc cendré.		274.	4.
	Belle agathe compacte.	274.	8.
Jaune.		274.	11.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENS
Topaze. Spath fusible. Pourpre d'or.	2. Part. 1. Part. Un peu.	Masse fondue.	Opaque.
Topaze. Spath fus. 3. par. Craye lavée. 4. p.	1. Part. 2. Part.	Masse bien fondue.	Opaque.
Topaze. Spath fus. 3. par. Craye lavée. 4. p.	1. Part. 1. Part.	Belle masse fondue.	Transparens
Topaze. Spath fus. 3. part Craye lavée. 4. p	2. Part. 1. Part.	Masse plus belle que les deux autres.	Transparens



COULEUR.	LIAISON ET DURETE?	PAGE.	LIGNE.
Blanche.	Aagate.	274.	22.
Blanc de lait.	Opale.	275.	13.
Jaune.		275.	23.
Jaune.		275.	27.



T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECHNIQUE

D U T A L C.

On s'est servi du Talc de Moscovie,
Avec differens Sels.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
Talc calciné. Alcali.	1. Part. $\frac{1}{2}$. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Talc. calciné. Arsenic fixé.	1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Talc calciné. Sel de Glauber.	1. Part. 2. Part.	Masse point fondue.	Opaque.
Talc calciné. Borax calciné.	1. Part. 1. Part.	Belle masse.	Transparent.
Talc calciné. Borax calciné.	3. Part. 2. Part.	Belle masse.	Transparent.

T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECNIQUE

D U T A L C.

On s'est servi du Talc de Moscovie,

Avec différens Sels.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Brune ou Blanche.	Reçoit le poli.	234.	9.
Comme l'Albâtre.		235.	2.
Blanche.	Friable.	236.	5.
Aigue marine ou Chrifolyte.		236.	12.
Comme ci-dessus.		236.	17.

LXXIV

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Talc folaire.	1. Part.	Beau fluide.	Opaque.
Borax calciné.	1. Part.		

Avec le Nitre.

Talc blanc. Nitre. Borax. Arsenic.	4. Part. 2. Part. 1. Part. $\frac{1}{2}$ Part.	Masse fondue.	Opaque.
Talc folaire. Nitre. Borax. Arsenic.	4. Part. 2. Part. 1. Part. $\frac{1}{2}$ Part.		

Avec le Minium, la Craye & le Spath fusible.

Talc blanc Sel microcosm.	1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Talc blanc, Cristal.	3. Part. 2. Part.		
Talc blanc. Minium.	1. Part. 1. Part.	Verre.	Transparenn
Talc calciné. Minium. Craye.	1. Part. 1. Part. 1. Part.		
Talc calciné. Minium. Craye. Borax.	1. Part. 1. Part. 1. Part. Un peu.	Belle masse.	Transparenn

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Noir de poix.	Pour les couleurs du verre.	236.	20.
<i>Avec le Nitre.</i>			
Jaunâtre.		236.	25.
Rouge noirâtre.		237.	2.
<i>Avec le Minium , la Craye & le Spath fusible.</i>			
Opale laiteuse.		237.	7.
Brune.	Assez ferme.	239.	19.
Beau jaune.	Fait feu contre l'acier.	240.	3.
		241.	9.
		241.	12.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC
Talc calciné. Craye. Borax.	2. Part. 2. Part. 1. Part.	Belle masse.	Transparent
Talc calciné. Spath fusible. Craye.	2. Part. 3. Part. 4. Part.	Masse bien fondue.	Opale.
Talc calciné. Spath fusible. Craye.	1. Part. 3. Part. 4. Part.	Masse.	Transparenc
Talc solaire. Spath fusible. Craye.	1. Part. 3. Part. 4. Part.	Belle masse.	Opaque.
Talc calciné. Glacies Mariæ. Borax calciné.	2. Part. 2. Part. 1. Part.	Belle masse.	Transparen

Avec l'Argille blanche.

Talc calciné. Argille blanche.	1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Talc calciné. Argille blanche. Sel & Bierre.	1. Part. 2. Part. Pour les humecter.	Masse.	Opaque.
Talc calciné. Argille. Chaux vive.	1. Part. 3. Part. Pour les humecter.	Masse de Be. ker.	Opaque.
Talc calciné. Argille. Verre.	1. Part. 2. Part. $\frac{1}{20}$ Part.	Masse propre aux creufets.	Opaque.

LXXVII

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Verdâtre.		241.	17.
Blanc verdâtre.		242.	2.
Jaune rougeâtre		242.	14.
Noirâtre.		242.	20.
Jaunâtre.		243.	11.
<i>Avec l'Argille blanche.</i>			
	Faisant feu avec l'acier.	243.	27.
	Propre aux creusets.	244.	16.
	Propre aux creusets.	244.	24.
	Bien compacte.	245.	10.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
<i>Avec les Cailloux, le Quartz, & le Sable.</i>			
Talc calciné. Craie. Céruse. Blanc d'œufs.	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Talc calciné. Cailloux. Chrystal.	2. Part. 2. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Talc. Cailloux. & solut. d'Alcali.	1. Part. 1. Part. Pour les imbiber	Masse bien fondue.	Transparenc.
Talc. Quartz. Alcali.	1. Part. 1. Part. 2. Part.	Belle masse.	Transparenc.
Talc folaire. Quartz. Alcali.	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Opaque.
Talc. Sable blanc. Nitre.	2. Part. 1. Part. 3. Part.	Masse bien fondue.	Transparenc.
Talc folaire. Sable. Nitre.	1. Part. 2. Part. 3. Part.	Belle masse.	Transparenc.
Talc folaire. Sable. Nitre.	2. Part. 1. Part. 3. Part.	Masse fondue.	Opaque.

LXXIX

COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
<i>Avec les Cailloux , le Quartz , & le Sable.</i>			
	Enduit pour les creusets.	246.	12.
Bien blanche.		247.	5.
D'un beau blanc.	Faisant feu contre l'acier.	247.	9.
Topaze.		2 7.	14.
Noire.		247.	18.
Topaze.		247.	28.
Belle Topaze.		248.	4.
Jaune obscure.	Poreuse.	248.	9.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
------------	--------------	------------	------------

Avec le Spath fusible & l'Alcali.

Talc. Spath fusible.	2. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Talc. Spath fusible. Alcali.	4. Part. 2. Part., 3. Part.	Masse bien fondue.	Presque transparent.
Talc. Spath fusible. Alcali.	2. Part. 4. Part. 3. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Tale solaire. Spath fusible. Sel Alcali	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.

Avec l'Antimoine.

Talc. Antimoine.	1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Talc. Antimoine crud.	1. Part. 3. Part.	Masse.	Opaque.
Talc. R. d'Antimoine.	1. Part. 2. Part.	Scories.	Opaque.
Talc. Bismuth.	1. Part. 2. Part.	Poussiere.	

COULEUR.

LIAISON
ET DURETE'.

PAGE.

LIGNE.

Avec le Spath fusible & l'Alcali.

Blanche.	Comme une pyrite.	248.	13.
Verdâtre.	Semblable à l'agathe.	249.	4.
Cendrée.		249.	11.
Noirâtre.		249.	16.

Avec l'Antimoine.

Cendrée.	Poreuse.	252.	9.
Noire.	Compacte.	252.	16.
	Dures.	252.	26.
Blanc cendré.		253.	20.

T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECHNIQUE

DE LA PIERRE NOMME'E PAR LES ANCIENS

STÉATITES OU SMECTITES

EN ALLEMAND

S P E C K T E I N ,

P I E R R E D E L A R D .

En prenant pour exemple la Craye d'Espagne.

Cette Pierre ne se dissout point dans les Acides ,
& se durcit au feu ,

Avec les Sels alcalis.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Craye d'Espagne.	1. Part.	Masse,	Opaque.
Sel Alkali.	$\frac{1}{6}$ Part.		
Craye d'Espagne.	1. Part.	Masse fondue.	Un peu transparente.
Sel Alkali.	1. Part.		

T A B L E

DE L'EXAMEN PYROTECNIQUE

DE LA PIERRE NOMME'E PAR LES ANCIENS

STÉATITES OU SMECTIS,

E N A L L E M A N D

S P E C K T E I N ,

P I E R R E D E L A R D .

En prenant pour exemple la Craye d'Espagne.

Cette Pierre ne se dissout point dans les Acides ,
& se durcit au feu.

Avec les Sels alcalis.

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
	Dure & fait feu contre l'acier.	311.	22.
Blanchâtre avec rayes rouges.	Opale pleine de trous.	311.	28.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
Craye d'Espagne. Sel Alkali.	1. Part. 2. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Craye d'Espagne. Solut. d'Alkali.	1. Part. Pour la mettre en pâte.	Masse un peu feuilletée.	Opaque.
Craye d'Espagne. Alkali caustique	6. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.
Craye d'Espagne Nitre. Sable,	2. Part. 3. Part. 1. Part.	Beau verre.	Pas tout-à-fait transparent.
Craye d'Espagne. Arsenic fixé	1. Part. 1. Part.	Masse bien fondue.	Opaque.
Craye d'Espagne. Sel microcosm.	1. Part. 1 Part.	Masse fondue.	Opaque.

Avec le Borax.

Craye d'Espagne. Borax calciné.	1. Part. 1. Part.	Verre bien fondu.	Transparent.
Pierre néphrétique. Alkali.	1. Part. 1. Part.	Masse point fondue.	Opaque.
Pierre néphrétique. Borax calciné.	1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.

LXXXV

COULEUR,	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Noire comme de la poix.		312.	7.
Blanche.	Très-dure & fait feu contre l'acier.	312.	9.
Blanche.		312.	15.
Jaune.	Comme l'ambre	313.	1.
Jaunâtre.	Avec des rayes blanches.	313.	6.
D'un blanc cendré.	Comme l'agate.	313.	12.

Avec le Borax.

D'un verd tendre.	Comme l'aigue marine.	313.	15.
Noirâtre.		313.	18.
Rougeâtre.	Comme l'agate.	313.	21.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPARENCE.
Serpentine.	1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Borax calciné.	1. Part.		
Crayon rouge.	1. Part.	Masse vitrée.	Opaque.
Borax.	1. Part.		

Avec les Verres.

Craye d'Espagne.	1. Part.	Masse fondue.	Peu transparent.
Cryſtal.	$\frac{1}{5}$ ou $\frac{1}{10}$ Part.		
Craye d'Espagne	1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Chryſtal.	2. Part.		
Craye d'Espagne.	1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Cryſtal.	4 Part.		
Cailloux. 1. Part. Alcali. 3 Part. Craye d'Espagne.	1. ou 4. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.

Avec le Verre de plomb.

Craye d'Espagne	1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Verre de plomb.	$\frac{1}{8}$ ou $\frac{1}{4}$ Part.		
Craye d'Espagne.	1. Part.	Masse fondue.	Demi transparente.
Minium.	1. Part.		

LXXXVII

COULEUR.	LIAISON ET PURETE'.	PAGE.	LIGNE.
D'un noir brun.		313.	26.
Noir foncé.		314.	1.

Avec les Verres.

Blanche.	Dure étincellante	314.	2.
Blanche.	Etincellante.	314.	15.
Blanche.	Agathe étincellante.	314.	19.
	Spongieuse.	314.	24.

Avec le Verre de plomb.

Jaunâtre.	Dure étincellante	315.	11.
Jaune.	Pleine de trous.	315.	20.

MÉLANGES.	PROPORTIONS	RE'SULTAT.	TRANSPARE
Craye d'Espagne. Verre de plomb & étain.	6. Part. 1. Part.	Masse réunie.	Opaques.
Craye d'Espagne. Verre de plomb & étain.	3. Part. 1. Part.	Masse.	Opaques.
Pierre néphrétique. Cryftal.	1. Part. 4. Part.	Masse fondue.	Opaques.
Pierre néphrétique. Minium.	1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaques.

Avec les Terres.

Craye d'Espagne Craye commune Chaux vive ou marbre.	1. ou 2. Part. 1. Part.	Masse point fondue.	Opaques.
Craye d'Espagne Craye commune	1. Part. 3. Part.	Masse point fondue.	Opaques.
Craye d'Espagne. Marbre blanc. Minium.	3. Part. 3. Part. 2. Part.	Masse point fondue.	Opaques.
Craye d'Espagne. Quartz Craye commune	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Masse.	Opaques.
Craye d'Espagne. Albâtre calciné.	1. Part. $\frac{1}{2}$ Part.	Masse point fondue.	Opaques.

LXXXIX

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Blanchâtre cendrée en dedans.		316.	12.
Noire en dedans	Plus compacte.	316.	17.
Grisâtre cendrée.	Assez ferme.	316.	22.
Couleur de cire.	Pleine de trous.	316.	26.
<i>Avec les Terres gypseuses.</i>			
Jaune.	Friable point liée.	317.	8.
Rougeâtre.	Plus liée.	317.	17.
Grise.		318.	4.
	Très-dure.	318.	14.
Jaune.	Friable.	318.	24.

ME'LANGES.	PROPORTIONS.	RE'SULTAT.	TRANSPAREN
Craye d'Espagne. Glacies Mariæ.	1. Part. 1. ou 2. Part.	Ne se fond point.	Opaque.
Craye d'Espagne. Glacies Mariæ. Minium.	1. Part. 1. Part.. 1. Part.	Assez belle masse.	Transparenn
Craye d'Espagne. Sable. Albâtre.	1. Part. 2. Part. 4. Part.	Masse point fondue.	Opaques.
Craye d'Espagne. Argille blanche brûlée.	1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Craye d'Espagne. Argille blanche. Verre de plomb.	2. Part. 2. Part. 1. Part.	Masse.	Opaque.

Avec les Terres vitrifiables.

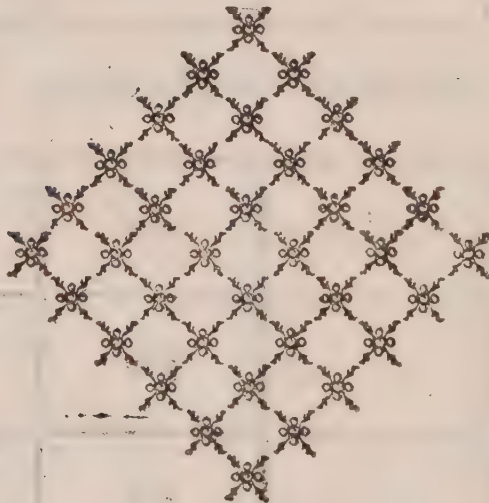
Craye d'Espagne. Sable.	4. Part. 10. Part.	Masse.	Opaque.
Craye d'Espagne. Quartz.	1. Part. 1 2. 4. Part.	Masse fondue.	Opaque.
Craye d'Espagne. Quartz.	1. Part. 2. Part.	Se fond bien.	
Craye d'Espagne. Flus-spath ou Fluor.	4. Part. 4. 8. 10. Part.	Se fond très-bien	

COULEUR.	LIAISON ET DURETÉ.	PAGE.	LIGNE.
Citron.	Friable.	318.	26.
Jaunâtre.		319.	4.
	Peu liée.	319.	11.
	Très-dure.	319.	26.
	Spongieuse & gonflée.	320.	3.

Avec les Terres vitrifiables.

	Assez ferme.	320.	16.
Jaune.		320.	19.
Jaunâtre.		320.	23.
		320.	23.

ME'LANGES.	PROPORTIONS	RE'SULTAT.	TRANSPARENC.
Craye d'Espagne. Fluor.	2. Part. $\frac{1}{7}$ Part.	Masse fondue.	Opaque.
Craye d'Esp gne. Spath fusible. Craye commune.	1 4. Part. 3. 6. 8. Part. 4 2. Part.	Se fond aisément.	
Craye d'Espagne. Quartz. Craye commune	1. Part. 1. Part. 1. Part.	Entre facilement en fusion.	Opaque.
Pierre néphrétique. Spath fusible.	1. Part. 1. Part.	Masse fondue.	Opaque.



COULEUR.	LIAISON ET DURETE'.	PAGE.	LIGNE.
Blanc cendré.	Agathe.	321.	4.
		321.	17.
Blanchâtre.		322.	4.
Noire.	Aagathe.	323.	3.

